

רשימת החומרים לשימוש מתחת הגבולות

החומרים בראשימה מסודרים על פי קבוצות כימיות. רשימת הקבוצות מופיעה בתוכן עניינים בעמוד הבא. בסוף המסמך ישנו מפתח שמות שבו כל החומרים מסודרים לפי סדר הא"ב.

הבהרות לתוכן העמודות בטבלה

מזהי מבנה: שם נפוץ באנגלית, מסחה כימית (לחומרים פשוטים) או שם סיסטמטי על פי IUPAC או מס' CAS.

קבוצת אחסון: על פי סעיף 2.2.1 בחוזר המנכ"ל "הבטחת הבטיחות במעבדות". הסימון באותיות לוועדות הוא קוד פנימי של משרד החינוך. הסימון במספרים משמש לתקשורת עם גופי חוץ (המשדר לאיכות הסביבה ומabit ה אש).

סמליל אזהרה:

	מזיק/מגורה סיכון בריאותי ארוך טווח
	רעיל סיכון בריאותי קצר טווח
	קורוזיבי סמל של משקפי מגן
	מחמץן סמל של כף יד בעירה
	דלק סמל של אש בעירה
	העינים (משקפי מגן תקניים) דורש הגנה על:
	הנשימה (מסנן + חולון + גז) סיכון:

בחלק מהחומרים מפורחות מספר רמות שונות של סיכון לאותו החומר, על פי ריכוזו. אם אין פירוט, תמייסות מוחלטות (בריכוז 10% ומעלה) יסומנו באמצעות סמלים כמו החומר הטהור, ותמייסות מוחלטות (בריכוז נמוך מ-10%) יסומנו בדרגת חומרה נמוכה יותר: תמייסה מוחלטה של חומר טהור קורוזיבי תסומן בחומר הגורם לגירוי בעיניים (סמל של משקפי מגן), תמייסה מוחלטה של חומר טהור רעל או פוגע בבריאות נמוך (סימן קראיה), תמייסה מוחלטה של חומר מזיק, גורם לגירוי, דלק או מחמצן לא תסומן. אם אין הנחיה אחרת, תמייסות בריכוז 0.1 ומטה ייחסו לחומרים בטוחים לשימוש ואין צורך לסמן.

חומרים המסומנים בחומר קורוזיבי ומופיעה עבורה הצהרת סיכון שהם גורמים לכויות חמורות בעור, אבל אינם מסומנים בסמל בלבד בשל הגנה על העור, דורשים שימוש בחלוקת אף לא בכפפות. דבר זה מציין בכתב מתחת לסמליל האזהרה של החומרים הרלוונטיים. חומרים המסומנים בחומר קורוזיבי שהצהרת הסיכון שלהם מתיחסת רק לנזק לעיניים אינם דורשים לבישת חולק.

שימוש מכיתה: הכיתה הנמוכה ביותר בה מותר לתלמידים לעבוד עם החומר (שלוש רמות: ז, ט או יא).

1. ניתן להקל או להחמיר ברמה אחת ביחס להנחיה זו באישור רצ' ה כימיה, ובהתאם לשיקול דעת המורה והיכרותו עם הклассה (קריטריונים רלוונטיים: מספר התלמידים בכיתה, מחויבות התלמידים ללמידה וכוכנותם לשמר על כללי הבטיחות).

2. אם אין פירוט ברשימה לגבי ריכוזים, ניתן להשתמש בתמייסות מוחלטות (בריכוז נמוך מ-10%) ברמה אחת נמוכה יותר מזו הכתובה לחומר המוצק.

3. **מ/ל:** לשימוש על ידי מורה או לבורנטו, או על ידי תלמידי מגמת בימה בפיקוח אישיש צמוד של מורה או לבורנטו, עד למילוי החומר לכל היותר בימי הניסוי ביריכוז או בכמות המותרים לשימוש לתלמידים.

הנחיות בטיחות: יש לקרוא את כל הסעיפים עוד לפני השימוש בחומר, ולתcken מראש את אמצעי הבטיחות הרלוונטיים לניסוי ואת אופן איסוף ופינוי שאריות החומר בתום הניסוי בהתאם להנחיות.

1. **טיפול רפואי:** לחקל קטן מהחומרים ניתנו בראשמה הוראות טיפול ספציפיות. עבור כל שאר החומרים, או עבור סוג חסיפה שאינו מפורט ברשימה, יש לפעול על פי סעיף 5.5 בחוזר המנכ"ל "הבטחת הבטיחות במעבדות".

2. **פינוי:** ההנחיות לפינוי מתייחסות לסלוק של כמויות קטנות של החומר שנותר או נוצרו בסיום הניסוי (עד 100 גרם של מוצק/מוסם, עד 100 מ"ל של ממס שאין מים). כאשר מדובר בכמות גדולה (למשל אריזה במעט מלה שאינה שפג תקופה), יש לפנות את החומר באמצעות חברה לפינוי חומרים מסוכנים.

ההנחיות במסמך זה מותאמות לאופן השימוש, לכמויות ולأופי החסיפה המקובלים במעבדות להוראת המדעים במערכת החינוך. אין לראות בהן תחליף לשימוש בדף מידע בטיחותי (SDS) בשימוש תעשייתי או במעבדות מחקר.

תוכן עניינים

3	מתכות
5	אל-מתכות
8	תחמוצות של אל-מתכות
9	חומצות אידיארגניות
11	בסיסים אידיארגניים
13	מלחוי אמונה
13	מלחוי ליתום
14	מלחוי נתרן ואשלגן
17	מלחוי מגנזיום, סידן וסטרונציום
18	מלחאים של מתכות מעבר
21	מלחוי אלומיניום, בדיל ועופרת
23	מחמצנים בתמיסה
24	אלקאנים
25	בHALIM
27	חומצות קרבוקסיליות ומלחיהן
28	אמינים
29	קטוניים
29	חומראים אורגניים מורכבים
30	אנזימיים
30	אינדיקטורים וצבענים
31	רייגנאים (תערובות)
31	מפתח שמות (כולל חומראים מרשים החומרים הבוטחים לשימוש וחומראים אסורים לשימוש)

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קיימות אחסון	סמל אזהרה (ליקון על האזינה)	הנחיות בטיחות	לשימוש הHIGH
מתכובות					
אבץ (אבקה)	Zinc (powder) Zn CAS 7440-66-6	F(m) 4.3		הצודות סיכון: סכנה! מזק דליק. אי התאמות: להרחק מלhiba גליה. יוצר תערבותות דליקות ונפיצות עם מחמצנים ועם אל-מתכובות פעילות, שועלות להתלקח ב嚷ע עם מים. פולט גז מימן דליק ב嚷ע עם תמישות חומציות ובסיסיות. פינוי: שאירות אבקה אפשר להגיב עם חומצה אצטית M1 בצורה מבוקרת בתוך מדף. במויות גדולות יש לפנות בעזרת חברות לפינוי חומרים מסוכנים.	ט
אלומיניום (אבקה)	Aluminum (powder) Al CAS 7429-90-5	F(m) 4.3		הצודות סיכון: סכנה! מזק דליק, פולט גז דליק ב嚷ע עם מים. אי התאמות: להרחק מלhiba גליה. יוצר תערבותות דליקות ונפיצות עם מחמצנים ועם אל-מתכובות פעילות, שועלות להתלקח ב嚷ע עם מים. פולט גז מימן דליק ב嚷ע עם תמישות חומציות ובסיסיות (התגובה עם מים ניטרליים מתרכשת רק בחוםם). פינוי: שאירות אבקה אפשר להגיב עם NaOH 0.5M בצורה מבוקרת בתוך מדף. במויות גדולות יש לפנות בעזרת חברות לפינוי חומרים מסוכנים.	יא
ברזל (אבקה)	Iron (powder) Fe CAS 7439-89-6	F(m) 4.1		הצודות סיכון: סכנה! מזק דליק. אי התאמות: להרחק מלhiba גליה. פינוי: לזרוק לפח בשקית פלסטית.	ז
גlijום	Gallium Ga CAS 7440-55-3	L		הצודות סיכון: אזהרה! עלול להיות קורוזיבי למתכובות, מזיק לבליה. אי התאמות: גורם לפריכות של מתכובות ב嚷ע ממושך, בעיקר עם אלומיניום. לשמור בכליל פלסטי. פינוי: לאסוף ולהשתמש שוב.	ז
ליתיום	Lithium Li CAS 7439-93-2	N 4.3		הצודות סיכון: סכנה! פולט גזים היוכלים להידלק מעצם בנסיבות מים, גורם לבוות חמורות בעור ולANDARD. עניינים. אי התאמות: מגיב עם מים לייצור הידרוקסיד קורוזיבי, גז מימן דליק/נפץ וחום רב, שועלות להציג את המימן. מגיב באלימות עם חומציות, מחמצנים ואל-מתכובות פעילות. אחסון: מגיב עם אדי המים שבאיור – יש לשמר בשמן פרפין. הליתום צף על השמן, בשמחיםרים פיסת ליתיום לאירוע יש לנגרר את הארץ כדי לכוסות את פני הליתומים בשמן. כמות: להגיב עם מים מקרים 0.1 גראם בכל פעם (קוביה שצלעה 5 מ"מ). ओורור: התגובה עם מים פולעת עשו ש秘书 ליתיום הידרוקסידי קורוזיבי – לבצע בתוך נמוך שלולים (למשל צלחת פטרី מזוכנית) ולא בתוך כס כימי מחשש להצטבות של גז מימן בתוך הכלי שבכמויות גדולות עלול לגרום לפיצוץ. לא לבסוט! פינוי: שאירות מהחומר אפשר להגיב עם מים בצורה מבוקרת בתוך מדף. במויות גדולות יש לפנות בעזרת חברות לפינוי חומרים מסוכנים.	מ/ל

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אכון	סמל אזהרה (סימן על האזינה)	תתייה	לעומש	הנחיות בטיחות
מגנזיום	Magnesium Mg CAS 7439-95-4	L	פָּס 	יא		<p>הצירות סיכון: סכנה! מוצק דליק, פולט גז דליק במגע עם מים, בכמותות גדולות מתחכם עצמו וועל להתלקח.</p> <p>אי התאמות: להרחק מלחה גלויה. יוצר תערובות דליקות ונפיצות עם מחמצנים ועם אל-מתכות פעילות, שועלות להתלקח במגע עם מים. פולט גז מימן דליק במגע עם תמישות חומציות (התגובה עם מים ניטרליים איטית מאוד). מגנזיום בוור מגיב עם מים ועם פחמן דו-חמצני, לבבות רק עם חול!</p> <p>כמות: בשירפה של מגנזיום – עד 5 ס"מ פס מגנזיום או עד 0.1 גרם אבקה מעורבת עם חומר חמוץ, מהישש לפגעה ברשתית בשל עצמת האש הנפלט. בכל מקרה אין להביט ישירות אל המגנזיום הבוער, אלא רק בזווית העין, ולהרחק את המגנזיום מכל הנitin מהגוף לאחר ההצתה (יד מושטת לצד). את הניסוי מבצעים מעל מגסה בחול יבש – אי אפשר לבבות מגנזיום בוור עם מים!</p> <p>פינוי: שאירות מהחומר אפשר להגיב עם חומצה אצטית M1 בצורה מבוקרת בתוך מדף. כמויות גדולות יש לפנות בעזרת חברה לפינוי חומרים מסוכנים.</p>
натרן	Sodium Na CAS 7440-23-5	ং 4.3		מ/ל		<p>הצירות סיכון: סכנה! פולט גזים היכולים להידלק מעצמם בנסיבות מים, גורם לכיווית חמורות בעור ולנדק לעיניים.</p> <p>אי התאמות: מגיב באלימות עם מים לייצור הידרוקסיד קורוזיבי, גז מימן דליק/נפיצ' וחום רב, שועל להציג את המימן. מגיב באלימות עם חומציות, מחמצנים ואל-מתכות פעילות. מגיב במתינות עם בהלים תוך פליטה של גז מימן דליק/נפיצ'.</p> <p>אחסון: מגיב עם אדי המים שבואר – יש לשמר בשמן פרפיין.</p> <p>כמות: להגיב עם מים מוקסימים 0.1 גרם בכל פעם (קוביה שצלעה 5 מ"מ).</p> <p>אזהור: התגובה עם מים פולעת עזן שמוביל לנטרן הידרוקסידי קורוזיבי – לבצע בתוך כוס כימיית מהישש להצטברות של גז מימן בתוך נמוך שלולים (למשל צלחות פטרិ מזוכנית) ולא בתוך כוס כימיית מהישש להצטברות של גז מימן בתוך הכלי שבכמויות גדולות עלול לגרום לפיצוץ. לא לבסוט!</p> <p>פינוי: שאירות מהחומר אפשר להגיב עם מים בצורה מבוקרת בתוך מדף. כמויות גדולות יש לפנות בעזרת חברה לפינוי חומרים מסוכנים.</p>
סידן	Calcium Ca CAS 7440-70-2	ং 4.3		יא		<p>הצירות סיכון: סכנה! פולט גז דליק במגע עם מים. התחמות ותוצר התגובה עם מים קורוזיביים לעור ולעיניים – ראו אזהרות תחת "סידן חמוץ" ו"סידן הידרוקסידי".</p> <p>אי התאמות: מגיב עם מים לייצור גז מימן דליק/נפיצ' וחום רב, שועל להציג את המימן. מגיב באלימות עם חומציות, מחמצנים ואל-מתכות פעילות.</p> <p>אחסון: מתחמץ בקלות – יש להקפיד על אריזה אטומה.</p> <p>כמות: להגיב עם מים מוקסימים 0.1 גרם בכל פעם.</p> <p>פינוי: שאירות מהחומר אפשר להגיב עם מים בצורה מבוקרת בתוך מדף. כמויות גדולות יש לפנות בעזרת חברה לפינוי חומרים מסוכנים.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אחסון	סמל אזהרה (לסימון על האזינה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
אל-מתכובות					
ברום (בתמיסה מימית)	Bromine <chem>Br2</chem> CAS 7726-95-6	-	0.2M ≥ [Br ₂] > 0.05M  0.05M ≥ [Br ₂] 	יא	הצורות סיכון: אזהרה! מזיק בשאייפה, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור. אי התאמות: חומר מהמצט – להרחק ממתכובות. עלול ליצור תרכובת נפיצה בגע עם אמונה. אחסון: לא לאחסן – להבין בסמך לשימוש. הכנה: 10 מ"ל Tamisa בריכוז 0.1 מתקבלת בהוספת 0.2 גרם ZnBr Na ל-10 מ"ל Tamisa מימית של כלור בריכוז 0.1M. כמות: עד 10 מ"ל 0.1M Br _{2(aq)} לקבוצה אפשר לעבד ללא מדף, ב מבחנות פקוקות (אפשר לפתח את הפיקק לזמן קצר כדי להווסף מגיבים). באלקטרוליזה של 25 מ"ל Tamisa ZnBr ₂ בריכוז 0.5M במתוך של 5V למשך 5 דקות נוצר ריבקו ₂ Br ₂ של כ-0.005M – אין צורך לעבד במדף. פינוי: להוסף Tamisa נתון תיסוליפט (M ₁ Na ₂ S ₂ O ₃) עד להיעלמות הצבע הכתום, לשפר לבור.
גופרית	Sulfur <chem>S8</chem> CAS 7704-34-9	F(n) 4.1	!	2	הצורות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי בעור. אי התאמות: יוצר תערובות דליקות ונפיצות עם מחמצנים ועם מתכובות פעילות. בביירה יוצר גז SO ₂ רעיל (גורם להתקף בחולי אסתמה גם בריכוזים נמוכים). כמות: מותר לכל קבוצה לחם בחלל המעבדה 2 גרם גופרית ב מבחנה פקוקה באופן רפואי בצמר סלעים (لتגובהה עם נחושת מספיק 0.3 גרם גופרית לכל גרם נחושת). מותר להבער בחלל המעבדה 0.3 גרם גופרית בכל מכסה, בהדגמה. חימום של כמות גדולה יותר או הבערתה בכל פח אש במנדרף. אזורור: כאשר מחממים/ מבקרים גופרית יש לדאוג שהמעבדה תהיה מאווררת, ולהתריע מפני חול! אסותמה להתרחק 1 מטר ממקום החימום. פינוי: לזרוק לפח בשקיית פלסטית.
הליום	Helium <chem>He</chem> CAS 7440-59-7	-	בטוח לשימוש		הצורות סיכון: אזהרה! עלול לגרום לחנק ע"י הורדת ריבקו החמצן. אחסון: אפשר להשתמש בכל חד פuum לשימוש ביתוי בנפח עד 0.5 קוב (מתאים לניפוי 50 בלוניים), או להביא לכיתה בגלוני גומי/מיילר.
חמצן	Oxygen <chem>O2</chem> CAS 7782-44-7	-		2	הצורות סיכון: סכנה! עלול לגרום לדלקה או להגבר דלקה קימית (מחמצן). אי התאמות: חומר מהמצט – להרחק מחומרים דליקים ובעירים. אדים של חומרים דליקים יוצרים תערובות גז נפיצות עם חמצן טהור. חומרים בעירים בוערים בעוצמה באטמוספירה מעועשת בחמצן. חמצן נוזלי עלול להתפוצץ בגע או בתערובת עם חומרים דליקים, ובכלל זה ניר ובד. אחסון: לא לאחסן – להבין בסמך לשימוש. הכנה: 50 מ"ל של הגז מותקבים בערבוב של 0.1 גרםKI עם 2.5 מ"ל H ₂ O ₂ בריכוז 6%. אם מפוקים חמצן ע"י חימום kali / אשלגן בולוטי ואופספים את החמצן מעל מים, יש להקפיד להוציא את היצינור שמחובר לכלי שבו מחומם המזוקק מהמים לפניהם שמכבים את החימום, אחרות ירידת הלוח בכל הלחומות תגרום לשאייטת מים לתוך כל החימום והתנפצותו. כמות: מותר להפיק עד 5 ליטר של הגז, ועד 5 מ"ל של חמצן נוזלי. בשמזהים חמצן עם קיסם עומם, יש להשתמש בשיפוי עץ באורך 15 ס"מ לפחות, מהשש לבור.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אכון	סמל אזהרה (סימון על האזינה)	תפקיד	לשימוש	הנחיות בטיחות
חנקן (נוziel)	Nitrogen N ₂ CAS 7727-37-9	-		יא	עבודה עם כפפה מבודדת חום. להפסיק את העבודה ולהסיר את הcpfpa ברגע שמתחלים להרגיש תחושת קור דרך. מגע ממושך מכךיא את קצוץ העצבים וגורם לאובדן תחושת הקור.	<p>הצורות סיכון: אזהרה! עלול לגרום לבוכנות קור או לפגיעה מקורה, עלול לגרום לחנקן ע"י הורדת ריבוץ החמצן.</p> <p>טיפול רפואי: במקרה של שרחרורת, בחילה, באב ראש, ערפל חושים או קושי בנשימה – יש לפנות את כל הנוכחים בחלל שבו נערך הנסיון לאזרור רפואי.</p> <p>במקרה של בזבזת קור – יש לחמם את המקום הפגוע לטמפרטורת הגוף ע"י טבילה במים חמים אך לא וחוחים (טמפרטורה של 40 מעלות) עד לחזרת התחושה למקום הפגיעה, ולהחוש בבד יבש. אין לשפssh את המקום הפגוע מהשיש לקריעה של העור שנפגע. אם הכאב נמשך או שיש סימנים לפגיעה ברקמות, לפנות לקבלת טיפול רפואי.</p> <p>אי התאמות: אסור לסגור בכל אוטום (למשל בקבוק שתיה עם פקק או תרמוס קפה) שכן הדבר יגרום לפיצוץ של הכלי מפני הלחץ שיופיע בו. אין להכניס צינור לתוך כל' עם חנקן נוזל, מחשש לייצור לחץ בциינור והתקנת הנוזל דרכו.</p> <p>אחסן: יש להשתמש במכל דיור ייעודי עם פתח לשחרור הלחץ.</p> <p>כמויות: אין לעבד בחלל לא מאזרור בגודל של ביתה עם כמויות גדולות מ-5 ליטר נוזל.</p>
יוד	Iodine I ₂ CAS 7553-56-2	F(n)		ט		<p>הצורות סיכון: אזהרה! מזיק בmund עם העור, מזיק בשאיפה, מזיק בבליעה, גורם לגירוש בעיניים, גורם לגירוש בעור, עלול לגרום לגירוש הנשימה, גורם נזק לבളوت התריס בעקבות חשיפה ממושכת או חזורת בבליעה.</p> <p>טיפול רפואי: במקרה של הכנתה העור ביד, יש לנוקוט את העור באמצעות צמר גפן ספוג בתמיסת נתרן תיוסולפט (Na₂S₂O₃ 0.1M), ולשטוף במים.</p> <p>אי התאמות: מגיב באילמות עם מתכות פעליות בחימום או בmund עם מים, יוצר תרכובת נפיצה בmund עם אמונייה.</p> <p>אחסן: מפעבע דרך פלסטיק – לאחסן בכלי זכוכית.</p> <p>כמויות: לכל קבוצה מותר לחמם בחלל המעבדה 0.1 גרם יוד ב מבחנה פקווה, באמצעות מים חמים. מותר לחמם או להגיב 1 גרם יוד במנדרף. בניסויים בטמפרטורת החדר (למשל שימוש בתמיסת לוגול באינדייקטור לעמילן), כל קבוצה יכולה לעבוד עם עד 0.5 גרם יוד (למשל: 25 מ"ל תמיסת לוגול 2%).</p> <p>אזהרה: במקרה של שחרור בשוגג של מעל 0.1 גרם אדי יוד לחלל המעבדה יש לאזרור את המעבדה.</p> <p>פינוי: להוסיף Tamisat נתרן תיוסולפט (Na₂S₂O₃ 1M) עד להיעלמות הצבע החום/סגול, לשפוך לבירור.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אוקון	סמל אזהרה (ליקסימון על האזינה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
כלור (газ)	Chlorine Cl ₂ CAS 7782-50-5	-		מ/ל	<p>הצורות סיכון: סכנה! רעל בשאיפה, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לדלקה או להגבר דלקה קיימת (מחמצן).</p> <p>אי התאמות: חומר מחמצן – להרחק ממתכות ומחומרים דלקים.</p> <p>אחסון: לא לאחסן – להכין בסמוך לשימוש.</p> <p>הכנה: 50 מ"ל של הגז מתוקבים בערבוב של 0.25 גרם KMnO₄ עם 4 מ"ל HCl. כמות: מותר לשחרר לחיל המעבדה 50 מ"ל של הגז (אלקטROLיזה של 25 מ"ל CuCl₂ 0.5M בתהה של 5V במשך 5 דקות נפלטים כ-10 מ"ל כלור גז). מותר להפיק 250 מ"ל של הגז לצורך הדגמה במדף.</p> <p>אזהרה: במקרה של שחרור מתוכנן של גז כלור לחיל המעבדה יש להתריע בפני חולן אסתמה להתרחק 1 מטר מקור השחרור הגז. אם שטח המעבדה קטן מ-40 מ"ר, יש לדאוג שהמעבדה תהיה מאווררת לפניו תחילת שחרור הגז.</p> <p>פינוי: לבבע דרך תמייסת NaOH 1M או לשחרר במדף.</p>
כלור (בתמייסה מימית)	Chlorine Cl ₂ CAS 7782-50-5	-		יא	<p>הצורות סיכון: סכנה! מזיק בשאיפה, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור.</p> <p>אי התאמות: חומר מחמצן – להרחק ממתכות. עלול ליצור תרכובות נפיצאה במגע עם אמונייה.</p> <p>אחסון: לא לאחסן – להכין בסמוך לשימוש.</p> <p>הכנה: 10 מ"ל תמייסה בריכוז 0.1M מתוקבלת בערבוב 2.5 מ"ל 3% NaClO (אקונומיקה) + 5.5 מ"ל מים + 2 מ"ל 1M HCl (בסדר זה).</p> <p>כמות: אפשר לעבוד ללא מדף עם כמות של 10 מ"ל Cl_{2(aq)} 0.1 M לקובזה ב מבחנות פקווקות (אפשר לפתח את הפקק למן קצר כדי להוסיף מגיבים).</p> <p>פינוי: להוסיף תמייסת נתרן תיסולפט (Na₂S₂O₃ 1M) עד להיעלמות הצבע הירוק, לשפוך לכיו.</p>
מיין	Hydrogen H ₂ CAS 1333-74-0	-		יא	<p>הצורות סיכון: סכנה! גז דליק ביוטר.</p> <p>אי התאמות: מתלקח בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומחומרים מחמצנים. יצר תעובה נפיצאה עם אויר ועם כלור גז.</p> <p>אחסון: לא לאחסן – להכין בסמוך לשימוש.</p> <p>הכנה: 50 מ"ל של הגז מתוקבים בערבוב 0.06 גרם מגנזיום עם 5 מ"ל 2M HCl.</p> <p>כמות: מותר לכל קבוצה להפיק 250 מ"ל של הגז בכל צוכבית. מותר להפיק 1 ליטר של הגז בשקיית גזים לצורך הדגמה. מותר להציג 20 מ"ל של הגז הטהור ב מבחנת זכוכית, ו-20 מ"ל תעובה מימן+חמצן בכלי פלסטיק קשה. מותר להציג 50 מ"ל של מימן או תעובה מימן+חמצן בבועת סבון; במקרה האחרון יש להגן על עור התוף של המדגמים מפני הדף הפיצוץ.</p> <p>פינוי: לשחרר במדף.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קטגוריית אחסון	סמל אזהרה (ליקסימון על האזינה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
תחמוצות של אל-מתכوت					
חנקן דו-חמצני	Nitrogen dioxide NO ₂ CAS 10102-44-0	-		מ/ל	<p>הצורות סיבוכו: סבנה! קטלני בשאייפה, גורם לבכויות חמורות בעור ולתקע לעיניים, עלול לגרום לדלקה או להוביל לדלקה קיימת (מחמצן).</p> <p>אי התאמות: חומר מחמצן – להרחק ממתכוטות ומחומרים דליקים. O₂ מתמוסס במים ליצירת חומצה חנקתית. NO אין מסיס במים ומגיב עם החמצן שבאויר ליצור O₂NO.</p> <p>אחסון: לא לאחסן – להכין בסמור לשימוש.</p> <p>הכנה: 50 מ"ל של NO (מזהום במעט O₂) מתקבלים בערבוב 0.4 גרם אבקת נחושת עם 4 מ"ל HNO₃ בריכוז 8M (40%). 50 מ"ל של O₂NO מתקבלים בערבוב 50 מ"ל של NO עם 25 מ"ל O₂.</p> <p>כמות: מותר לחתך לכל קבוצת תלמידים לעובד עם במות של 50 מ"ל של הגז בבלי אוטום (זרוק עם פקק לאור-лок, ארלנמאיר/מבחן עם פקק גומי) – אין לפתח את הכליל בחלל המעבדה, רק במנדרף. מותר להפיק 250 מ"ל של הגז לצורכי הדגמה במנדרף.</p> <p>אזהרה: במרקחה של שחזור בשוגג של מעל 50 מ"ל מהגז לחיל המעבדה יש להוציא חולץ אסתמה מהחדר ולאוורר את המעבדה לפני שמאפשרים להם לחזור.</p> <p>פינוי: לשחרר במנדרף.</p>
חנקן חד-חמצני	Nitric oxide NO CAS 10102-43-9	-		מ/ל	
חנקן דו-חמצני (גז)		בטוח לשימוש			<p>אי התאמות: מגנזיום בעור ממשיך בעור בפחמן דו-חמצני.</p> <p>אחסון: להשתמש במכשיר סודה ביתי, או להכין בסמור לשימוש.</p> <p>הכנה: 50 מ"ל של CO₂ מתקבלים בערבוב 0.3 גרם אבן גיר (חצץ דק) עם 3 מ"ל HCl בריכוז 2M.</p> <p>כמות: מותר לשחרר בחיל הכיתה עד 1,000 ליטר גז.</p>
פחמן דו-חמצני (קרח יבש)	Carbon dioxide CO ₂ CAS 124-38-9	-		יא	<p>הצורות סיבוכו: אזהרה! עלול לגרום לבכויות קור או לפגעה מקור.</p> <p>טיפול רפואי: במרקחה של שרחרורת, בחילה,ocab רأس, ערפל חושים או קושי בנשימה – יש לפנות את כל הנוכחים בחיל שבו נערק היכסו לאזר מא Orr היטב.</p> <p>במרקחה של כוויות קור – יש לחםם את המקום הפגוע לטמפרטורת הגוף ע"י טבילה במים חמים אך לא רותחים (טמפרטורה של 40 מעלות) עד לחזרת התהוושה למקום הפגיעה, ולהבחש בבד יבש. אין לשפשף את המקום הפגוע מחשש לקריעעה של העור שנפגע. אם הכאב נמשך או שיש סימנים לפגעה ברקמות, לפנות לטיפול רפואי.</p> <p>אי התאמות: אסור לסגור בכל אוטום (למשל בקבוק שתיה עם פקק או תרמוס קפה) שכן הדבר יגרום לפיזוץ של הכליל מפאת הלחץ שיופיע בו.</p> <p>אחסון: יש להשתמש במכל דיאר ייעודי עם פתח לשחרור הלחץ או בצדנית.</p> <p>כמות: אין לעבוד בחיל לא מאורר בגודל 100 מ"ק עם כמותות גדולות מ-2 ק"ג קרח יבש.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אחסון	סמל אזהרה (לסימן על האזינה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
חומצות אי-אורגניות					
חומצה גופריתית	Sulfuric acid H_2SO_4 CAS 7664-93-9	A(i) 8		מ/ל	הצירות סיכון: סכנה! גורם לבוכיות חמורות בעור ולנקק לעיניים. אי התאמות: לחומצה המרכזית משיבת חזקה למים, והוא מסוגלת לפחמן חמימות (סוכרים, מוצרי נייר וכותנה) ע"י הוצאה מים מהתרכובת תוך פליטת חום רב. החומצה המרכזית גורמת לפיצוץ במגע עם אשלגן כלוריוטי (KClO_3). תערובת של החומצה המרכזית עם מלחנים (חומצה חנקיתית, מי חמצן, אשלגן פרמנגנט, אשלגן ברומאט) תגרום להתקחות וארפ' לפיצוץ במגע עם חומרים דליקים. במגע עם מלחי הלוגנים יפלט גז מימן הלוגן קורוזיבי ועלולים להיפול גם גזים רעילים ($\text{SO}_2, \text{H}_2\text{S}$). ההומצאה המהולה מגיבה עם מתכוות לפלייטת גז מימן דליק/נפץ, ועם בסיסים לייצור מלח לא פעיל תוך שחרור חום רב.
	aq	A(i) 8		יא	הכנה: בהבנת תמיישה מימית (מיוהל) יש להוסיף את החומצה בזהירות למים, ולא להיפר. להבנת 980 מ"ל H_2SO_4 3M: להוסיף 160 מ"ל H_2SO_4 98% ל-860 מ"ל מים מזוקקים. אחסון: החומצה המרכזית סופחת מים מהוור – לשגור היבט ולודוא שהאריזה אטומה. פינוי: למחלול לריבוך קטן מי-M0.5, לנטרל ל-12 < pH < 4, לשפוך לבור.
	aq	aq		ט	הצירות סיכון: סכנה! גורם לבוכיות חמורות בעור ולנקק לעיניים, עלול לגרום לגירוש הנשימה. אי התאמות: החומצה המרכזית פולטת גז מימן בלורי קורוזיבי, הפוגע במתכוות ובדרבי הנשימה. פלייטת הגז מואצת בחימום או במגע עם חומצה גופריתית מרכצת. ההומצאה המהולה מגיבה עם מתכוות לפלייטת גז מימן דליק/נפץ, עם מלחנים (אקוונומיקה, חומצה חנקיתית, מי חמצן, אשלגן פרמנגנט) לשחרור גז בלור רעל, ועם בסיסים לייצור מלח לא פעיל תוך שחרור חום רב. הכנה: להבנת 1 ליטר M 6HCl: להוסיף 515 מ"ל 36% HCl ל-490 מ"ל מים מזוקקים. כמויות: מותר להשתמש בנפח של 2 מ"ל חומצה מרכצת מחוז למנדר, לצורכי הדגמה. אחסון: התמיישה משחררת גז קורוזיבי. לאטום בקבוקים בריבוך ≤ 6M בפאראפילם. פינוי: למחלול לריבוך קטן מי-M1, לנטרל ל-12 < pH < 4, לשפוך לבור.
חידרוכולורית (תמיישה)	Hydrochloric acid HCl CAS 7647-01-0	A(i) 8		מ/ל	הצירות סיכון: סכנה! גורם לבוכיות חמורות בעור ולנקק לעיניים, עלול לגרום לגירוש הנשימה. אי התאמות: החומצה המרכזית פולטת גז מימן בלורי קורוזיבי, הפוגע במתכוות ובדרבי הנשימה. פלייטת הגז מואצת בחימום או במגע עם חומצה גופריתית מרכצת. ההומצאה המהולה מגיבה עם מתכוות לפלייטת גז מימן דליק/נפץ, עם מלחנים (אקוונומיקה, חומצה חנקיתית, מי חמצן, אשלגן פרמנגנט) לשחרור גז בלור רעל, ועם בסיסים לייצור מלח לא פעיל תוך שחרור חום רב. הכנה: להבנת 1 ליטר M 6HCl: להוסיף 515 מ"ל 36% HCl ל-490 מ"ל מים מזוקקים. כמויות: מותר להשתמש בנפח של 2 מ"ל חומצה מרכצת מחוז למנדר, לצורכי הדגמה. אחסון: התמיישה משחררת גז קורוזיבי. לאטום בקבוקים בריבוך ≤ 6M בפאראפילם. פינוי: למחלול לריבוך קטן מי-M1, לנטרל ל-12 < pH < 4, לשפוך לבור.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קיוגן אוקסיאן	סמל אזהרה (לסימון על האזינה)	תתייה	לעימונש	הנחיות בטיחות
מיין כלורי (ג)	Hydrogen chloride HCl CAS 7647-01-0	-		מ/ל		<p>הצורות סיכון: סכנה! רעל בשאיפה, גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים, גורם לגירוי הנשימה. אי התאמות: מגיב עם מתקנות תוך שחרור גז מימן דליק/נפץ, ועם חומרים מחמצנים לשחרור גז כלור רעל. מתמוסס במים לייצור תמיסה חומצת.</p> <p>אחסון: לא לאחסן – להכין בסמוך לשימוש.</p> <p>הכנה: 50 מ"ל של הגז מתקיים בחימום של 0.7 גרם Cl Na עם 1.1 גרם HSO₄ Na.</p> <p>כמות: מותר לחתך לבול קבוצת תלמידים לעובוד עם כמות של 50 מ"ל של הגז בתוך מזרק. מותר להפיק 250 מ"ל של הגז לצורכי הדגמה במנדרף.</p> <p>אזהרה: במקרה של שרורו בשוגג של מעל 180 מ"ל מהגז לחיל המבודה יש לאותר את המבודה.</p> <p>פינוי: לבבע דרך מים או לשחרר במנדרף.</p>
חומצה זרחתית	Phosphoric acid H ₃ PO ₄ CAS 7664-38-2	A(i) 8		יא		<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים.</p> <p>אי התאמות: החומצה מגיבה עם מתקנות לפליית גז מימן דליק/נפץ, ועם בסיסים לייצור מלח לא פעיל תוך שחרור חום רב.</p> <p>הכנה: בהכנת תמיסה מימית (מיוהל) יש להוסיף את החומצה בזהירות למים, ולא להיפך. להכנת 1 ליטר 3M H₃PO₄: להוסיף 205 מ"ל H₃PO₄ 85% ל-805 מ"ל מים מזוקקים.</p> <p>פינוי: לMahon לריבוץ קטן מ-1M, לנטרל ל-12 < pH < 4, לשפוך לכיו.</p>
חומצה חנקתית	Nitric acid HNO ₃ CAS 7697-37-2	A(i) 8 5.1		מ/ל		<p>הצורות סיכון: סכנה! רעל בשאיפה, גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים, עלול להגבר דלקה (מחמצן).</p> <p>אי התאמות: החומצה המרכזת מגיבה באלימות עם חומרים מזרירים ודליקים (מתכות, חומרים אורגניים), תוך פליטה של תחומיות חנקן רעלות. החומצה המרכזת מגיבה גם עם מתקנות עמידות (נחותות וכיסף).</p> <p>החומרה המהולה מגיבה עם מתקנות לפליית גז מימן דליק/נפץ, ועם בסיסים לייצור מלח לא פעיל תוך שחרור חום רב.</p> <p>הכנה: בהכנת תמיסה מימית (מיוהל) יש להוסיף את החומצה בזהירות למים, ולא להיפך. להכנת 1 ליטר 3M HNO₃: להוסיף 190 מ"ל HNO₃ 70% ל-830 מ"ל מים מזוקקים.</p> <p>כמות: בתגובה עם נחשות מספיק להשתמש ב-5 מ"ל HNO₃ מזרצת (70%) לכל גרם נחותה; לבצע בתוך מנדף – נפלטים כ-400 מ"ל של גזים רעלים (תערובת של NO ו-NO₂).</p> <p>אחסון: התמיסה משחררת גז קורוזיבי. לאוטום בקבוקים בריכוז ≤ M6 בפראפילים.</p> <p>פינוי: לMahon לריבוץ קטן מ-1M, לנטרל ל-12 < pH < 4, לשפוך לכיו.</p>
בלורוארית	Tetrachloroauric acid HAuCl ₄ CAS 16903-35-8	A(i) 8		יא		<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם לנזק חמור לעור ולעיניים, מדיק בבליעה, קורוזיבי למתקנות, עלול לגרום לפגיעה בבליעות בחשיפה ממושכת או חוזרת בבליעה.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	坎坷ן אחסון	סמל אזהרה (לסימון על האזינה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
בסיסים אי-אורגניים					
ammonia (גז)	Ammonia NH ₃ CAS 7664-41-7	–		מ/ל	<p>הצהרות סיכון: סכנה! רעל בשטיפה, גורם לכוויות חמורות בעור ולתקן לעיניים, גז דליק.</p> <p>אי התאמות: מתמוסס במים לצירוף תמישה בסיסית. קורוזיבי לנחושת.</p> <p>אחסון: לא לאחסן – להרכיב בסמרק לשימוש.</p> <p>הכנה: 50 מ"ל של הגז מתוקבים בחימום עדין (60°C–70°C) של 1 מ"ל תמישת אמונייה 25%.</p> <p>כמות: מותר לתת לבב קבצת תלמידים לעבוד עם כמות של 50 מ"ל של הגז בתוך מזרק. מותר להפיק במנך 250 מ"ל של הגז לצורך הדגמה.</p> <p>אזורור: מותר לבצע ניסוי "动员ת אמונייה" מחוץ למנדף. גירוי בדרכי הנשימה אינו צפוי בשחרור של עד 3 ליטר גז בחלל של 100 מ"ק (ביתה קטנה), אך אם מורגש גירוי בהذا יש לאוור את המעבדה. אין סיכון עדף לחולי אסתמה.</p> <p>פינוי: לבבע דרך מים או לשחרר במנך.</p>
ammonia (תמישה)	Ammonia NH ₃ (also written as NH ₄ OH) CAS 1336-21-6	B(o) 8		מ/ל	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולתקן לעיניים, עלול לגרום לגירוי הנשימה.</p> <p>טיפול רפואי: במקרה של מגע בעין, יש לשטוף היטב במשך 15 דקות, ולהמשיך בשטיפה עדינה עד להגעה לבית החולים.</p> <p>אי התאמות: התמישה המרכזית מגיבה עם חומצות לצירוף מליח לא פעיל תוך שחרור חום רב. יוצרת תרכובות נפוצות עם יוד באופן מיידי, ועם מליח בסוף באחסון ממושך (ימים).</p> <p>כמות: מותר להשתמש בנפח של 10 מ"ל אמונייה מרכזית מחוץ למנדף, לצורך הדגמה.</p> <p>פינוי: לmahol לריבוד קטן מ-1M, לנטרל ל-12< H_c< 4, לשפר לבור.</p>
אשלגן/נתרא הידרוקסידי	Potassium/Sodium hydroxide KOH 1310-58-3 NaOH 1310-73-2	aq		ט	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולתקן לעיניים.</p> <p>טיפול רפואי: במקרה של מגע בעין, יש לשטוף היטב במשך 15 דקות, ולהמשיך בשטיפה עדינה עד להגעה בית החולים.</p> <p>אי התאמות: התמישה מגיבה עם אלומיניום (במיידה פחומה עם אבן ועם בדיל) לשחרור גז מימן דליק/נפץ, ועם חומצות לצירוף מליח לא פעיל תוך שחרור חום רב. ב מגע עם מים נפלט חום רב – להוציאף במניות קטנות של המזק למים, ולא היפן.</p> <p>אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היעב ולבודא שהאריזה אטומה. תוקף זכוכית ב מגע ממושך – לאחסון תנימות יש להשתמש במכלי פלסטיק בלבד (אפשר להשתמש במהלך ניסוי בכלי זכוכית, אך יש להקפיד לשטוף אותו בתום הניסוי). סופח חומר דו-חמצני מהאויר באחסון ממושך.</p> <p>פינוי: לmahol לריבוד קטן מ-1M, לנטרל ל-12< H_c< 4, לשפר לבור.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	էקזון	קייאת	סמל אזהרה (ליקוי על האזינה)	הтиיה	לעימונן	הנחיות בטיחות
נטרן סיליקטי (מי זכוכית)	Sodium silicate solution (water glass) <chem>Na2O(SiO2)x</chem> CAS 1344-09-8	B(i) 8			יא		<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, גורם לגירוי בעור.</p> <p>טיפול רפואי: במקרה של מגע בעין, יש לשטוף היטב במשך 15 דקות, ולהמשיך בשטיפה עד להגעה לבית החולים.</p> <p>ריבוע: מגע בדרך כלל ברכיבוז של 40%. לניסוי "גן כימי" מתקאים ריכוז של 2%-20%.</p> <p>כמות: תלמידים בכיתה ד' יכולים להשתמש לניסוי "גן כימי" בכמות של עד 25 מ"ל מי זכוכית ברכיבוז 10% שנמצא מראש לבקבוקונים סגורים או ל מבחנות פקרונות, ובכמויות קטנות (עד 0.1 גרם) של המלחים הבאים: סידן כלורי הידראט, נחושת גופרית, נחושת בלורית, בחל(III) כלורי, קובלט כלורי.</p> <p>פינוי: ל מהול לריכוז קטן מ-5%, לשפר ליבור ולהזירים הרבה מים.</p>
סטרונציצום הידרוקסידי	Strontium hydroxide <chem>Sr(OH)2·8H2O</chem> CAS 1311-10-0	B(i) 8			ט		<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם לכוכיות חמורות בעור ולנקת לעיניים.</p> <p>טיפול רפואי: במקרה של מגע בעין, יש לשטוף היטב במשך 15 דקות, ולהמשיך בשטיפה עד להגעה בית החולים.</p> <p>אי התאמות: מגיב עם חומצות לייצור מלח לא פעיל תוך שחרור חום רב.</p> <p>אחסון: סופח פחמן דו-חמצני מהאויר באחסון ממושך.</p> <p>פינוי: ל מהול לריכוז קטן מ-1M, לנטרול ל-12 < pH < 4, לשפר ליבור.</p>
סידן הידרוקסידי	Calcium hydroxide <chem>Ca(OH)2</chem> CAS 1305-62-0	B(i)			ט		<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה.</p> <p>טיפול רפואי: מכיוון שמסיסות החומר נמכה יחסית, שאריות מוצק עלולות להשאיר בתוך הגוף לאחר טיפול רפואי ממושכת. במקרה של כניסה אבוקה לעין, יש להמשיך בשטיפה עד להגעה לבית החולים. בכינה של מי סיד צלולים לעין מספיקה טיפולה של 10 דקות (מחשש למצאות שרירות מוצק בתמיסה).</p> <p>שימוש: בסיסדי אפשר לבצע נשיפה למי סיד ללא משקפי מגן בתנאי שימושים את התמיסה בבקבוק ארלנמאיר ונושפים דרך צינור גומי באורך 50 ס"מ, או שאוספים את האויר הננשף בבלון ומזרימים אותו דרך קשית המוכנסת לתוך פיית הבלון.</p> <p>אחסון: סופח פחמן דו-חמצני מהאויר באחסון ממושך – דוגמאות ישנות יכולו אחוד ניכר של סידן מחמתי שאינו מסיס במים.</p> <p>פינוי: מוצק – לזרק לפח בשקיות פלسطית, תמיישה – לשפר ליבור.</p>
		aq			ט		<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה.</p> <p>אי התאמות: מגיב באלומות עם מים תוך פליטת חום רב, עשוי לגרום להרטחת המים ולהעפת חתיכות מה מוצר. להסיף בכמות קטנות של המוצק למים, ולא להיפר.</p> <p>טיפול רפואי: מכיוון שמסיסות החומר נמכה יחסית, שאריות מוצק עלולות להשאיר בתוך הגוף לאחר טיפול רפואי ממושכת. במקרה של כניסה אבוקה לעין, יש להמשיך בשטיפה עד להגעה בית החולים!</p> <p>אחסון: סופח מים ופחמן דו-חמצני מהאויר באחסון ממושך – דוגמאות ישנות יכולו אחוד ניכר של סידן הידרוקסיד ושל סידן מחמתי שאינו מסיס במים.</p> <p>פינוי: מוצק – לזרק לפח בשקיות פלسطית, תמיישה – לשפר ליבור.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קחאת איכון	סמל אזהרה (לסימון על האזינה)	תתייה	לעומש	הנחיות בטיחות
מלחי אמונייה						
אמון ברזל(II) גופרתי	Ammonium iron(II) sulfate $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ CAS 7783-85-9	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. אחסון: מתחמץ ב מגע עם האוור (הצבע הופך מירוק לחום). פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תmisah – למחול לריכוז קטן מ-1M ו לשפר לביר.
אמון חנקתי	Ammonium nitrate NH_4NO_3 CAS 6484-52-2	O 5.1		יא		הצהרות סיכון: אזהרה! עלול להגרר דיליקה (מחמצן), גורם לגירוי חמור בעיניים. אי התאמות: מחמצן – להרחק מחומרים דלקים ובערבים. יוצר תערובות דלקות עם חומרים אורגניים, גופרית, זרחן, פחם ואבקות מתכת, שועלות להתפוצץ בחימום, במבה או ב מגע עם מים. פינוי: למחול לריכוז קטן מ-1M, לשפר לביר.
אמון כלורי	Ammonium chloride NH_4Cl CAS 12125-02-9	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! מזק בבליעה, גורם לגירוי חמור בעיניים. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תmisah – לשפר לביר.
אמון מימן פחמתי	Ammonium bicarbonate NH_4HCO_3 CAS 1066-33-7	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! מזק בבליעה. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תmisah – לשפר לביר.
אמון פחמתי	Ammonium carbonate $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ CAS 10361-29-2					
אמון תיוציאנן	Ammonium thiocyanate NH_4SCN CAS 1762-95-4	L		יא		הצהרות סיכון: אזהרה! גורם נזק בעיניים, מזק בבליעה. אי התאמות: מגיב עם חומצה גופרית לצירת גז רעל (OCS), מחרר תחומות רעילות של גופרית וחנקן בשרפיה, יוצר תערובות נפיצות עם חומרים מחמצנים. אחסון: סופח מים מהאוור – לסגור היעב ולוודא שהארזה אטומה. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תmisah – למחול לריכוז קטן מ-1M ו לשפר לביר.
מלחי ליתיום						
ליתיום כלורי	Lithium chloride LiCl CAS 7447-41-8	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! מזק בבליעה, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור. אחסון: סופח מים מהאוור – לסגור היעב ולוודא שהארזה אטומה. פינוי: יוני ליתיום פוגעים בלבוצה במפעל טיהור המים. לסייע יוני הליתיום מתמישה בליתום זרחתי לא מסיס יש להוסיף תמייסט Na_3PO_4 רוויה, להמתין להצטלאות התמיישה (יכול לקחת מספר ימים), לשפר את התמיישה חסרת הצבע לביר ואת המזק ליבש ולזרוק לפח בשקיית פלسطית.
ליתיום פחמתי	Lithium carbonate Li_2CO_3 CAS 554-13-2	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! מזק בבליעה, גורם לגירוי חמור בעיניים. פינוי: ע"ע ליתיום כלורי.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קטג'ור אולון	סמל אזהרה (לסימן על האזינה)	תתייה	לעישומ'	הנחיות בטיחות
מלחי נתרן ואשלגן (מוסדרים בסדר א"ב של שמות האণונים)						
אשלגן/נתרן ברומטי	Potassium/Sodium bromate KBrO ₃ 7758-01-2 NaBrO ₃ 7789-38-0	O 5.1		מ/ל		הצירות סיכון: סכנה! רעל בבליעה, עלול לגרום לדלקה או להתרפוץ (מחמצן חזק), גורם לגירוי בעיניים, חזד בגין הסרטן בחשיפה ממושכת בבליעה. אי התאמות: מחמצן חזק – להרחק מחומרים דליקים ובעירים. משחרר אדי ברום במגע עם חומצה גופריתית מרכזת. יוצר תערבותות דלקות עם חומרים אורגניים, גופרית, זרחן, אבקות מתכת וחומרים מחזרים אחרים, שועלות להתרפוץ בחימום, כתישה, חיכוך או מכנה. יוצר מלחים נפיצים עם אמוניית מליחי אמונייה. אין להשתמש במטליות או בנייר לשפוגה של תמייסות שנשפכו. פינוי: למהול לריבוד קטן מי-M 0.1, להוסיף 10 גרם של נתרן או אשלגן ביסולפיט או מטאביסולפיט לכל 100 מ"ל תמיסה, להשריר לעמוד במשך שעה במנוף, לשפוך לכיר ולהזרים הרבה מים.
נתרן דיתיוניט	Sodium dithionite Na ₂ S ₂ O ₄ CAS 7775-14-6	L		ט		הצירות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, מזיק בבליעה, חימום עצמי – עלול להתלקח (בטמפרטורה גבוהה מ-60 מעלות). אחסון: מתרפרק באיטיות בתמייסה מיימת לביסולפיט וטיאסולפיט – לאחסן במוחץ ולהכין תמייסות לפני השימוש. מגיב עם חמצן ומים שבאוור – לוודא אטימה. פינוי: להמיס במים ולשפוך לכיר.
אשלגן/נתרן זרחתי	Potassium/Sodium phosphate Na ₃ PO ₄ 7601-54-9 K ₃ PO ₄ 7778-53-2	L		ט		הצירות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלסטית, תמיסה – לשפוך לכיר.
נתרן חנקיתי	Sodium nitrite NaNO ₂ CAS 7631-99-4	O 5.1 aq		מ/ל יא	מזק 3M ≥ [NaNO ₂] > 0.1M	הצירות סיכון: סכנה! עלול להగביר דלקה (מחמצן), רעל בבליעה – בליהה של גורמים בודדים עלולה להיות קטלנית. אי התאמות: מחמצן – להרחק מחומרים דליקים ובעירים. במגע עם חומצות פולט תחומיות חנקן רעלות. יוצר תערבותות נפיצות עם מליחי אמונייה. אחסון: סופח מים מהאויר ומתחמצן בנוכחות אויר – לסגור היטב ולבודא שהאריזה אטומה. פינוי: על כל גרם NaNO ₂ להוסיף 20 מ"ל מים ו-1.5 גרם NH ₄ Cl, להביא לרתיחה עדינה בארלנמאיר במשך 30 דקות ולשפוך לכיר (היון החנקית מתרפרק ונפלט גז חנקן).
אשלגן/נתרן חנקתי	Potassium/Sodium nitrate KNO ₃ 7757-79-1 NaNO ₃ 7631-99-4	O 5.1		ט		הצירות סיכון: אזהרה! עלול להגביר דלקה (מחמצן), גורם לגירוי בעיניים. אי התאמות: מחמצן – להרחק מחומרים דליקים ובעירים. יוצר תערבותות דלקות עם חומרים אורגניים, גופרית, זרחן, אבקות מתכת וחומרים מחזרים אחרים, שועלות להתרפוץ בחימום. פינוי: למהול לריבוד קטן מי-M 0.5, לשפוך לכיר.
אשלגן יודטי	Potassium iodate KIO ₃ CAS 7758-05-6	O 5.1		ט		הצירות סיכון: אזהרה! עלול להגביר דלקה (מחמצן), מזיק בבליעה, גורם לגירוי חמור בעיניים. אי התאמות: מחמצן – להרחק מחומרים דליקים ובעירים. יוצר תערבותות דלקות עם חומרים אורגניים, גופרית, זרחן, אבקות מתכת וחומרים מחזרים אחרים, שועלות להתרפוץ בחימום. פינוי: למהול לריבוד קטן מי-M 0.1, להוסיף 10 גרם של נתרן או אשלגן מטאביסולפיט לכל 100 מ"ל תמיסה, להשריר לעמוד במשך שעה במנוף, לשפוך לכיר ולהזרים הרבה מים.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קיימות אוקסיאן	סמל ואזהרה (לSIMON על האזינה)	תתייה	לשימוש	הנחיות בטיחות
אשלגן כלורי	Potassium chlorate <chem>KClO3</chem> CAS 3811-04-9	O 5.1	 	יא		הצורות סיכון: סכנה! עלול לגרום לדלקה או להתרפוץות (מחמצן חזק), מזיק לבלייה ובשאיפה. אי התאמות: מחמצן חזק – להרחק מחומרים דליקים ובעירם. מתרפוץ ב嚷ע עם חומצה גופריתית מרוכצת. יוצר תערבות דליקות עם חומרים אחרים, שועלות להתרפוץ בחימום, בתישה, חיכון או מכחה. יוצר מלחים נפיצים עם אמונייה ומלחוי אמונייה. אין להשתמש במטליות או בנייר לשפוגה של תמייסות שנשפכו. פינוי: למהול לריבוד קטן מי-M 0.1, להוציא 10 גרם של נתרן או אשלגן ביסולפיט או מטאביסולפיט לכל 100 מ"ל תמייסה, להשאר לעמוד במשך שעה במדף, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.
מימן גופרתי	Potassium/Sodium bisulfate <chem>KHSO4</chem> 7646-93-7 <chem>NaHSO4</chem> 7681-38-1	L 8	 	יא		הצורות סיכון: סכנה! גורם לנזק חמור לעיניים. תמייסה: באשר החומר מומס במים, יש להתייחס לתמייסה של חומצה גופריתית במחצית הריבוד (תמייסה בריבוד M 2 שקופה לחומצה גופריתית בריבוד M 1). פינוי: למהול לריבוד קטן מי-M 1, לנטרל ל-12 < Hc < 4, לשפוך לכירור.
אשלגן/נטרנו סולפיט	Potassium/Sodium sulfite <chem>K2SO3</chem> 10117-38-1 <chem>Na2SO3</chem> 7757-83-7	L	 	יא		הצורות סיכון: סכנה! גורם לנזק חמור לעיניים, מזיק לבלייה. אי התאמות: ב嚷ע עם חומצה יוצר גז <chem>SO2</chem> רעיל (גורם להתקף בחול) אסתמה גם בריבודים נמוכים). אחסון: החומרים נוטים להתחמצן ב嚷ע עם חמצן באוויר; המטאביסולפיט הוא היציב ביותר באחסון. פינוי: להמיס במים, להוציא כמה טיפות פונולפטליין, להוציא תמייסת <chem>Na2CO3</chem> 1M עד לקבלת צבע סגול, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.
אשלגן/נטרנו ביסולפיט	bisulfite <chem>KHSO3</chem> 7773-03-7 <chem>NaHSO3</chem> 7631-90-5	L	 	יא		
אשלגן/נטרנו מטאביסולפיט	metabisulfite <chem>K2S2O5</chem> 16731-55-8 <chem>Na2S2O5</chem> 7681-57-4	L	 	יא		
אשלגן על-מנגנוני	Potassium permanganate <chem>KMnO4</chem> CAS 7722-64-7	O 5.1	   	יא		הצורות סיכון: סכנה! עלול להగיר דלקה (מחמצן), גורם לכויות חמורות בעור ולנדק לעיניים, מזיק לבלייה, חשוד בפגוע בעובר, עלול לגרום נזק לאיברים עקב חשיפה ממושכת או חזורת. אי התאמות: מחמצן – להרחק מחומרים דליקים ובעירם. יוצר תערבות דליקות עם חומרים אורגניים, גופריית, דרchan, אבקות מתכת וחומרים מלחרים אחרים, שועלות להתרפוץ בחימום, בתישה, חיכון או מכחה. מתלקח באופן ספונטני ב嚷ע עם נזלים דליקים או בעירים (כמו גליצROL). עלול להתרפוץ ב嚷ע עם חומצה גופריתית מרכזית, במיוחד בנוכחות חומר בעיר. גורם לפירוק אלים של מי חמצן בראיבוד גבוה. גורם לפילטה של גז כלור ב嚷ע עם חומצה הידוחלורית מרכזית. יוצר מלחים נפיצים עם אמונייה ומלחוי אמונייה. בדיקה: מלבלך맑. מומלץ לעתות כפפות וללבוש חולוק (גם בריבודים נמוכים). אחסון: באחסון מנושך בתמייסה נגיב ליצירת משקלע (<chem>O2Mn</chem>) – לשמר בבקבוק זכוכית חום. פינוי: למהול לריבוד קטן מי-M 0.1, להוציא 10 גרם של נתרן או אשלגן ביסולפיט או מטאביסולפיט עד להיעלמות הצבע הסגול, להמשיך ע"פ הנחיות הפינוי של מגן גופרתי.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	זיהוי אזהרה (לסימון על האריזה)	טבלה הוירטואלית	לשימוש הທיקת	הנחיות בטיחות
אשלגן/נטרו פחמתי	Potassium/Sodium carbonate K_2CO_3 584-08-7 Na_2CO_3 497-19-8		L	ט	הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקית פלسطית, תמיisha – לשפוך לכיוו.
נתן פלאורי	Sodium fluoride NaF CAS 7681-49-4	 	L 6.1	ט	הצהרות סיכון: סכנה! רעל בבליעה, פולט גז רעל מאד ב嚷ע עם חומצה, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור. סימפטומים חמורים מופיעים בבליעה של 0.25 גרם, כמות של 4 גרם עלולה להיות קטלנית. אי התאמות: מגיב עם חומצות לייצור חומצה הידרופלאורית שמאכלה זכוכית, ובריכוזים גבוהים נפלט גז מימן פלאורי רעל. אחסון: אין לאחסן תמייסות בכלי זכוכית. פינוי: ל מהול לריבוד קטן מ-1 גרם בלטר ושפוך לכיוו.
אשלגן פרוציאניד	Potassium hexacyanoferrate(II) $K_4[Fe(CN)_6]$ CAS 13943-58-3	בטוח לשימוש	L	ט	הצהרות סיכון: אזהרה! פולט גז רעל מאד ב嚷ע עם חומצה. אי התאמות: החומר היבש מתפרק בחימום למלחי ציאניד קטלניים, והתמיisha מתפרקת בחימום בסביבה חומצית לגז מימן ציאניד קטלני. מגיב עם מתכות פעילות לייצור מלחי ציאניד. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקית פלسطית, תמיisha – לשפוך לכיוו. אם התמיisha בסיסית, ומהול לריבוד בסיסי קטן מ-1 מ"ל לפני ששפוכים לכיוו (לא לנטרל).
אשלגן פריציאניד	Potassium hexacyanoferrate(III) $K_3[Fe(CN)_6]$ CAS 13746-66-2		L	ט	הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, פולט גז רעל מאד ב嚷ע עם חומצה. אי התאמות: החומר היבש מתפרק בחימום למלחי ציאניד קטלניים, והתמיisha מתפרקת בחימום בסביבה חומצית לגז מימן ציאניד קטלני. מגיב עם מתכות פעילות לייצור מלחי ציאניד. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקית פלسطית, תמיisha – לשפוך לכיוו. אם התמיisha בסיסית, מהול לריבוד בסיסי קטן מ-1 מ"ל לפני ששפוכים לכיוו (לא לנטרל).
אשלגן פרסולפט	Potassium persulfate $K_2S_2O_8$ CAS 7727-21-1	 	O 5.1	יא	הצהרות סיכון: סכנה! עלול להגביר דלקה (מחמצן), מזיק בבליעה, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור, עלול לגרום לתשמיini אלרגיה או קצרת בשאיפה, עלול לגרום לגירוי הנשימה. אי התאמות: מחמצן – להרחק מחומרים דליקים ובערבים. יוצר תערובות דליקות עם חומרים אורגניים, גופרית, דרבן, אבקות מתכת וחומרים מחדירים אחרים, עלולות להתפוצץ בחימום. פינוי: להמיס 5 גרם ב-100 מ"ל מים, להוסיף 5 גרם נתן או אשלגן מטאביסולפיט, לשפוך לכיוו.
אשלגן תיזיאנט	Potassium thiocyanate KSCN CAS 333-20-0	 	L	יא	הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה. אי התאמות: מגיב עם חומצה גופרית לייצור גז רעל (OCS), משחרר תחומיות רעלות של גופרית וחנקן בשריפה, יוצר תערובות נפיצות עם חומרים מחמצנים. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היטב ולוואודא שהאריזה אטומה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקית פלسطית, תמיisha – ל מהול לריבוד קטן מ-1 מ"ל ושפוך לכיוו.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	坎坷ן	סמל אזהרה (לסימון על האזינה)	הтиיה	לשימוש	הנחיות בטיחות
מלחי מגנזיום, סידן וסטרונציום						
מגנזיום חנקתי	Magnesium nitrate <chem>Mg(NO3)2·6H2O</chem> CAS 13446-18-9	O 5.1		2		הצהרות סיכון: אזהרה! עלול להגריר דלקה (מחמצן). אי התאמות: להרחק מחומרים דליקים ובוירם. פינוי: למחול לריבוד קטן מ-0.2 ולשפר לבור.
סידן ברומי	Calcium bromide <chem>CaBr2·xH2O</chem> CAS 71626-99-8	L		יא		הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היפט ולוזודא שהאריזה עצמה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית, תמיisha – לשפר לבור.
סידן חנקתי	Calcium nitrate <chem>Ca(NO3)2·4H2O</chem> CAS 13477-34-4	O 5.1		יא		הצהרות סיכון: אזהרה! עלול להגריר דלקה (מחמצן), גורם נזק חמור לעיניים, מזיק לבליה. אי התאמות: בחימום נפלט גז רעיל (חנקן דו-חמצני). להרחק מחומרים דליקים ובוירם. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היפט ולוזודא שהאריזה עצמה. פינוי: למחול לריבוד קטן מ-0.2 ולשפר לבור.
סידן יודוי	Calcium iodide <chem>CaI2·xH2O</chem> CAS 71626-98-7	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם ליגרוי בעור. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היפט ולוזודא שהאריזה עצמה. מתפרק באור – לשמור באזירה בהה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית, תמיisha – לשפר לבור.
סידן כלורי	Calcium chloride anhydrous <chem>CaCl2</chem> CAS 10043-52-4	L		יא		הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים. אי התאמות: ב嚷ע עם מים נפלט חום רב. להוציא במוויות קטנות של המוצק למים, ולא להיפן. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היפט ולוזודא שהאריזה עצמה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית, תמיisha – לשפר לבור.
סידן כלורי (הידראט)	Calcium chloride di/hexahydrate <chem>CaCl2·xH2O</chem> 10035-04-8 (2H ₂ O) 7774-34-7 (6H ₂ O)	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היפט ולוזודא שהאריזה עצמה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית, תמיisha – לשפר לבור.
סטרונציום חנקתי	Strontrium nitrate <chem>Sr(NO3)2</chem> CAS 10042-76-9	O 5.1		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! עלול להגריר דלקה (מחמצן), גורם לגירוי חמור בעיניים. אי התאמות: להרחק מחומרים דליקים ובוירם. פינוי: למחול לריבוד קטן מ-0.2 ולשפר לבור.
סטרונציום כלורי	Strontrium chloride <chem>SrCl2·6H2O</chem> CAS 10025-70-4	L		ט		הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היפט ולוזודא שהאריזה עצמה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית, תמיisha – לשפר לבור.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	זיהוי אזהרה (ליקסן על האריזה)	תתייה	לעימונן	הנחיות בטיחות
מלחים של מתכות מעבר					
אבץ ברומי	Zinc bromide ZnBr ₂ CAS 7699-45-8	מצוק ותמיישה מרכוזת  בתמיישה: ללבוש חלאק	L	יא	<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם לכוכיות חמורות בעור ולנקק לעיניים, מזיק בבליעת, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור.</p> <p>אי התאמות: המסה במים יוצרת תמיישה חומצית (4 = H₄K).</p> <p>הכנה: בהמסה במים נוצר מעט מלח בסיסי שאינו מסיס במים ומתקבלת תמיישה עכורה. להכנת תמיישה צוללה בריכוז M 0.5. יש להmis את המזוק בתמישת HCl בריכוז 0.05M. נוכחות ה-HCl אינה מפרעה לאלקטרוליזה.</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לסגור היטב ולוזוד שאരיזה אטומה.</p> <p>פינוי: יובי אבץ פוגעים בoczחה במפעלים טיהור המים. לסיוק יוני האבץ מתמיישה באבץ חממתי לא מסיס יש להוסיף תמישת Na_2CO_3 רוויה (לשימים לב: נוצר PD"ח שגורם לתסיסה), להמתין להצטולות התמיישה (יכול לחתך מספר ימים), לשפר את התמיישה לבירור ואת המזוק ליבש ולזרוק לפח בשקיות פלسطית.</p>
אבץ גופרתי	Zinc sulfate heptahydrate ZnSO ₄ ·7H ₂ O CAS 7446-20-0	מצוק ותמיישה מרכוזת  0.5M $\geq [ZnBr_2] > 0.1M$	L	יא	<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעת.</p> <p>אי התאמות: המסה במים יוצרת תמיישה חומצית (4.5 = H₄K).</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לסגור היטב ולוזוד שאരיזה אטומה.</p> <p>פינוי: ע"ע אבץ ברומי.</p>
אבץ חנקתי	Zinc nitrate hexahydrate Zn(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O CAS 10196-18-6	מצוק ותמיישה מרכוזת  O 5.1	O 5.1	יא	<p>הצורות סיכון: סכנה! עלול להగביר דלקה (מחמצן), גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעת, גורם לגירוש בעור, עלול לגרום לגירוש הנשימה.</p> <p>אי התאמות: להרחק מחומרים דליקים ובויררים. המסה במים יוצרת תמיישה חומצית (4 = H₄K).</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לסגור היטב ולוזוד שאരיזה אטומה.</p> <p>פינוי: ע"ע אבץ ברומי.</p>
אבץ כלורי	Zinc chloride ZnCl ₂ CAS 7646-85-7	מצוק ותמיישה מרכוזת  בתמיישה: ללבוש חלאק	L	יא	<p>הצורות סיכון: סכנה! גורם לכוכיות חמורות בעור ולנקק לעיניים, מזיק בבליעת.</p> <p>הכנה: בהמסה בהרבה מים נוצר מעט מלח בסיסי שאינו מסיס במים ומתקבלת תמיישה עכורה. להmis בחומניות מכמות המים הדורשה, ולהוסיף את שארית המים באיטיות תוך כדי ערבות. אם התמיישה מתערפלת, לטפטף 1M HCl עד להתבהרות התמיישה.</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לסגור היטב ולוזוד שאരיזה אטומה.</p> <p>פינוי: ע"ע אבץ ברומי.</p>
ברזל(II) גופרתי	Iron(II) sulfate heptahydrate FeSO ₄ ·7H ₂ O CAS 7720-78-7	מצוק ותמיישה מרכוזת 	L	ט	<p>הצורות סיכון: אזהרה! גורם לגירוש חמור בעיניים, מזיק בבליעת, גורם לגירוש בעור.</p> <p>אחסון: מתחמוץ ב מגע עם האוויר (הצבע הוורק מירוק לחום).</p> <p>פינוי: מזוק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית, תמיישה – למחול לריכוז קטן מ-0.2M ולשפר לבירור.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	זיהוי אזהרה (לסימון על האריזה)	טמיון הטייה	הנחיות בטיחות
ברזל(III) גופרתי	Iron(III) sulfate hydrate $Fe_2(SO_4)_3 \cdot xH_2O$ CAS 15244-10-7		L יא	הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה, גורם ליגרוי בעור. אי התאמות: המסה במים יוצרת תמישה חומצית. אחסון: סופח מים מהאויר – לsegor היבט ולוזודא שהאריזה אטומה. לשמר מוגן מאור. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תמישה – למהול לריכוז קטן מ- $0.2M$ ולשפוך לבירור.
ברזל(III) חנקתי	Iron(III) nitrate nonahydrate $Fe(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$ CAS 7782-61-8	 בתמישה: ללבוש חלאק	L יא	הצורות סיכון: סכנה! גורם לכוכיות חמורות בעור ולנזק לעיניים. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תמישה – למהול לריכוז קטן מ- $0.2M$ ולשפוך לבירור.
ברזל(II) כלורי	Iron(II) chloride tetrahydrate $FeCl_2 \cdot 4H_2O$ CAS 13478-10-9		L יא	הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה. אי התאמות: המסה במים יוצרת תמישה חומצית. אחסון: סופח מים מהאויר – לsegor היבט ולוזודא שהאריזה אטומה. לשמר מוגן מאור. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תמישה – למהול לריכוז קטן מ- $0.2M$ ולשפוך לבירור.
ברזל(III) כלורי	Iron(III) chloride $FeCl_3$ 7705-08-0 $FeCl_3 \cdot 6H_2O$ 10025-77-1		L יא	הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה, גורם ליגרוי בעור. אי התאמות: המסה במים יוצרת תמישה חומצית. אחסון: סופח מים מהאויר – לsegor היבט ולוזודא שהאריזה אטומה. לשמר מוגן מאור. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקיית פלسطית, תמישה – למהול לריכוז קטן מ- $0.2M$ ולשפוך לבירור.
כסף חנקתי	Silver nitrate $AgNO_3$ CAS 7761-88-8	מצוק ותמישה מרוכצת בתמישה: ללבוש חלאק	O 5.1 יא	הצורות סיכון: סכנה! גורם לכוכיות חמורות בעור ולנזק לעיניים, עלול לגרום לדלקה או להתקפות חום (מחמצן חזק), עלול להיות קורוזיבי למתקנות. אי התאמות: מחמצן – להרחק מתחומים דליקים וערים. יוצר תערבותות דליקות עם חומרים אורגניים, גופרית, דרחן, אבקות מתכת וחומרים מחרירים אחרים, שועלות להתרפוץ בחימום, במקרה או במקרה עם מים. יוצר תרכובת נפיצה עם כהלים או עם תמישות אמונה באחסון ממושך (ימים). עבודה: תמישות של כסף חנקתי הן חסודות צבע, אולם ברגע עם משטחים בנוכחות אוור הן מתפרקות לייצור בסוף מתכתי שבתוכיהם את המשטח בצעב חום-סגול בהה שאינו יורד. יש להקפיד לעבוד על מגש, מומלץ לעוטות בתפotta וללבוש חלאק (גם בריכוזים נמוכים). אחסון: רגש לאו. החומר המזק יציב יחסית, אבל תמישות חיבטים לשמר בבקבוק זכוכית חום. פינוי: להmis במים, להוסיף תמישת $NaCl$ רוויה כדי לשקע את יוני הכסף Cu^{+2} שained מסיס, להמתין להצטולות התמישה, לשפוך את התמישה לבירור ואת המשקע לזרוק לפח בשקיית פלسطית.
מנגן גופרתי	Manganese(II) sulfate monohydrate $MnSO_4 \cdot H_2O$ CAS 10034-96-5		L יא	הצורות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, עלול לגרום לפגיעה במוח עקב חסיפה ממושכת או חזרה בשאיפה. פינוי: יוני מנגן פוגעים בבועזה במפעל טיהור המים. לסיוק יוני המangan מתמישה במנגן לחמתוי לא מיסים יש להוסיף תמישת Na_2CO_3 רוויה, להמתין להצטולות התמישה (יכול לקחת מספר ימים), לשפוך את התמישה חסרת הצבע לבירור ואת המזק ליבש ולזרוק לפח בשקיית פלسطית.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אוקון	סמל אזהרה (לסימון על האריזה)	הтиיה לשימוש	הנחיות בטיחות
מנגן כלורי	Manganese(II) chloride tetrahydrate <chem>MnCl2·4H2O</chem> CAS 13446-34-9	L		M/l	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, רעל בבליעה, עלול לגרום לפגיעה במוח עקב חסיפה ממושכת או חוזרת בשאיפה.</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לsegor היטב ולוזודא שהאריזה אטומה.</p> <p>פינוי: ע"ע מנגן גופרתי.</p>
נחושת גופריתית (חד-ערכית)	Copper(II) sulfate pentahydrate <chem>CuSO4·5H2O</chem> CAS 7758-99-8	L		T	<p>הצהרות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, מזיק בבליעה, גורם לגירוי בעור.</p> <p>פינוי: יוני נחושת פוגעים בלבואה במפעל טיהור המים. לסייעו יוני הנחושת מתמיישה לקרובנט בסיסי לא מסיס יש להוסיף תמיסת <chem>Na2CO3</chem> רוויה (לשים לב: נוצר PD"ח שגורם לתסיסה), להמתין להצטלקות התמיישה (יכל לקחת מספר ימים), לשפוך את התמיישה חסרת הצבע לכירור ואת המזק ליבש ולזרוק לפח בשקיית פלسطית.</p>
	0.5M ≥ [CuSO ₄] ≥ 0.1M	aq		Z	
נחושת חמצעית (חד-ערכית)	Copper(I) oxide <chem>Cu2O</chem> CAS 1317-39-1	L		Ia	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה, מזיק בשאיפה.</p> <p>פינוי: לזרוק לפח בשקיית פלسطית.</p>
נחושת חנקתית	Copper(II) nitrate trihydrate <chem>Cu(NO3)2·3H2O</chem> CAS 10031-43-3	O 5.1		Ia	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם לכוכיות חמורות בעור ולנצח לעיניים, עלול להגבר דלקה (מחמצן).</p> <p>אי התאמות: להרחק מחומרים דליקים ובעירים.</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לsegor היטב ולוזודא שהאריזה אטומה.</p> <p>פינוי: ע"ע נחושת גופריתית.</p>
נחושת כלורתית (חד-ערכית)	Copper(I) chloride <chem>CuCl</chem> CAS 7758-89-6	L		Ia	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה.</p> <p>אחסון: מתחמץ בחשיפה לאוויר (הצבע משתנה מלבן לירקרק) ומתרפרק בחשיפה לאור (צבע חום).</p> <p>פינוי: לזרוק לפח בשקיית פלسطית.</p>
נחושת כלורתית (ביסיסית)	Copper(II) chloride dihydrate <chem>CuCl2·2H2O</chem> CAS 10125-13-0	L		Ia	<p>הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה, מזיק במגע עם העור, גורם לגירוי בעור.</p> <p>אי התאמות: בחימום ממושך (לאחר סילוק מי הגבש) התרכובת מתפרקת ונפלט גז כLOOR רעל.</p> <p>אחסון: סופח מים מהאוויר – לsegor היטב ולוזודא שהאריזה אטומה.</p> <p>פינוי: ע"ע נחושת גופריתית.</p>
	0.5M ≥ [CuCl ₂] ≥ 0.1M	aq		Z	
נחושת פחמתית (ביסיסית)	Basic copper carbonate <chem>Cu2CO3(OH)2</chem> CAS 12069-69-1	L		Z	<p>הצהרות סיכון: אזהרה! מזיק בבליעה, מזיק בשאיפה, גורם לגירוי חמור בעיניים.</p> <p>פינוי: לזרוק לפח בשקיית פלسطית.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אכון	סמל אזהרה (לסימון על האריזה)	תתייה	לשימוש	הנחיות בטיחות
nickel sulfate hexahydrate nickel chloride hexahydrate CAS 10101-97-0 nickel chlorate nickel bromide	Nickel sulfate hexahydrate NiSO ₄ ·6H ₂ O CAS 10101-97-0 nickel sulfate hexahydrate nickel chloride hexahydrate NiCl ₂ ·6H ₂ O CAS 7791-20-0 nickel chlorate nickel bromide	L L 6.1 L 6.1	!	!	יא יא יא	הצהרות סיכון: סכנה! מזיק בבליעה, גורם ליגרוי בעור, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור, מזיק בשאייפה, עלול לגרום לתסמני אלרגיה או קוצרת בשאייפה, עלול לגרום לסרען בשאייפה. פינוי: יוני ניקל פוגעים בלבוצה במפעל טיהור המים. לסייע יוני הניקל מתמיישה בקרבונט בסיסי לא מסיס יש להוסיף תמייסט CO ₃ Na ₂ NaOH (לשיטם לב: נוצר PDCH שגורם לתסיסה), להמתין להצטולות התמיישה (יכול לנקות מספר ימים), לשפר את התמיישה חסרת הצבע לכיבור ואת המזק ליבש ולזרוק לפחות בשקיות פלسطית. הצהרות סיכון: סכנה! רעל בבליעה, גורם ליגרוי בעור, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור, רעל בשאייפה, עלול לגרום לתסמני אלרגיה או קוצרת בשאייפה, עלול לגרום לסרען בשאייפה. אי התאמות: המסנה במים יוצרת תמיישה חומצת (4=HCl). אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היטב ולוזודא שהאריזה אטומה. פינוי: ע"ע ניקל גופרתי.
Cobalt chloride hexahydrate CAS 7791-13-1 cobalt bromide cobalt chlorate cobalt nitrate	Cobalt chloride hexahydrate CoCl ₂ ·6H ₂ O CAS 7791-13-1 cobalt bromide cobalt chlorate cobalt nitrate	L 6.1 L L	!	!	יא יא יא	הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמוץ לעיניים, מזיק בבליעה, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור, עלול לגרום לתסמני אלרגיה או קוצרת בשאייפה, עלול לגרום לסרען בשאייפה, עלול לגרום לפגיעה בפוריות או בעובר בחשיפה ממושכת בבליעה. אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היטב ולוזודא שהאריזה אטומה. פינוי: יוני קובלט פוגעים בלבוצה במפעל טיהור המים. לסייע יוני הקובלט מתמיישה בקובלט פחמתי לא מסיס יש להוסיף תמייסט CO ₃ Na ₂ NaOH, להמתין להצטולות התמיישה (יכול לנקות מספר ימים), לשפר את התמיישה חסרת הצבע לכיבור ואת המזק ליבש ולזרוק לפחות בשקיות פלسطית.
מלחי אלומיניום, بدיל ועופרת						
aluminum sulfate octadecahydrate Al ₂ (SO ₄) ₃ ·18H ₂ O CAS 7784-31-8 aluminum nitrate nonahydrate Al(NO ₃) ₃ ·9H ₂ O CAS 13473-90-0 aluminum chloride hexahydrate AlCl ₃ ·6H ₂ O CAS 7784-13-6	Aluminum sulfate octadecahydrate Al ₂ (SO ₄) ₃ ·18H ₂ O CAS 7784-31-8 Aluminum nitrate nonahydrate Al(NO ₃) ₃ ·9H ₂ O CAS 13473-90-0 Aluminum chloride hexahydrate AlCl ₃ ·6H ₂ O CAS 7784-13-6	L L L	!	!	יא יא יא	אלומיניום גופרתי אלומיניום חנקתי אלומיניום כלורי (הידראט)
aluminum sulfate octadecahydrate Al ₂ (SO ₄) ₃ ·18H ₂ O CAS 7784-31-8 aluminum nitrate nonahydrate Al(NO ₃) ₃ ·9H ₂ O CAS 13473-90-0 aluminum chloride hexahydrate AlCl ₃ ·6H ₂ O CAS 7784-13-6	Aluminum sulfate octadecahydrate Al ₂ (SO ₄) ₃ ·18H ₂ O CAS 7784-31-8 Aluminum nitrate nonahydrate Al(NO ₃) ₃ ·9H ₂ O CAS 13473-90-0 Aluminum chloride hexahydrate AlCl ₃ ·6H ₂ O CAS 7784-13-6	L L L	!	!	יא יא יא	הצהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמוץ לעיניים. אי התאמות: המסנה במים יוצרת תמיישה חומצת (3=HCl). אחסון: סופח מים מהאויר – לסגור היטב ולוזודא שהאריזה אטומה. פינוי: מזק – לזרוק לפחות בשקיות פלسطית. תמיישה – למחול לריכוז קטן מ-0.1 M ולשפר לכיבור.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קטג'ור אחסון	סמל אזהרה (לסימון על האריזה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
אלומיניום כלורי אנהיידרי	Aluminum chloride <chem>AlCl3</chem> CAS 7446-70-0	-		מ/ל	<p>הזהרות סיכון: סכנה! מגיב תגובה חזקה עם מים, גורם לכוויות חמורות בעור ולזק לעיניים, קורוזיבי לדרכי הנשימה.</p> <p>אי התאמות: מגיב באלומות עם מים תוך פליטה גז HCl קורוזיבי ושחרר חום רב.</p> <p>אחסון: אין לאחסן בבייה"ס ללא קבלת אישור פרטני ממפמ"ר כימי הכלל תדריך אחסון, שימוש ופיקוח.</p>
בדיל כלורי	Tin(II) chloride <chem>SnCl2</chem> CAS 7772-99-8	L 8	 בתמיסה: ללבוש חלוק	יא	<p>הזהרות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולזק לעיניים, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור, מזיק בבליעה, עלול לגרום לפגיעה במערכת הדם בחשיפה ממושכת או חוזרת בבליעה, מזיק בשαιפה, עלול לגרום לגירוי הנשימה.</p> <p>אי התאמות: מחזר חזק – להרחיק מחומרים מחמצנים.</p> <p>אחסון: מתחמץ במגע עם האויר – לסגור היטב ולודא שהאריזה אטומה.</p> <p>הכנה: בהמסה במים נוצר מלח בסיסי שאינו מסיס במים ומתකלת תמיישה עכורה. להוסיף HCl תוך כדי ערבוב עד להתבהרות התמיישה.</p> <p>פינוי: יוני בדיל פוגעים בבועזה במפעלים טיהור המים. לסייע יוני הבדיל מתמיישה בתחמושת בדיל לא מסיסה יש להוסיף תמישת <chem>Na2CO3</chem> רוויה (לשימ לב: נוצר PD"ח שגורם לתסיסה), להמתין להצטלהות התמיישה (יכול לקחת מספר ימים), לשפר את התמיישה לכירור ואת המזק ליבש ולזרוק לפחות בשקית פלסטית.</p>
עופרת חנקתית	Lead nitrate <chem>Pb(NO3)2</chem> CAS 10099-74-8	L 6.1		מ/ל	<p>הזהרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, פגעה רב מערכת החשיפה ממושכת או חוזרת בבליעה או בשאיפה, מזיק בבליעת, מזיק בשאיפה, עלול לגרום בפירות או בעור, עלול לגרום לתגובה אלרגית בעור.</p> <p>ריכוז: אין להשתמש בריכוז גובה מד-<chem>M</chem> 0.01.</p> <p>פינוי: יוני עופרת גורמים לפגיעה חמורה בסביבה ונצברים לאורך שרשרת המזון. לסייע יוני העופרת תמיישה בעופרת פחמתית לא מסיסה יש להוסיף תמישת <chem>Na2CO3</chem> רוויה, להמתין להצטלהות התמיישה (יכול לקחת מספר ימים), לשפר את התמיישה חסרת הצבע לכירור ואת המזק לשמר לפינוי על ידי חברות לפינוי חומרים מסוכנים.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	坎坷ת איסון	סמל אזהרה (לסימון על האריזה)	הтиיה לשימוש	הנחיות בטיחות
מחמצנים בתמיסה					
מי חמצן (אקוונומיקה)	Sodium hypochlorite NaClO CAS 7681-52-9	מקרר 8	 ללבוש חולוק	יא	הצזרות סיכון: סכנה! גורם לבכויות חמורות בעור ולנדק לעיניים, פולט גז רעיל ב打仗 עם חומצה. אי התאמות: פולט גז כלור רעל בתגובה עם חומצות, וגם בלוראמין רעל בתגובה עם אמונייה. הרבב: ע"פ תקן, אקוונומיקה לשימוש ביתי מכילה מיכלה 3.3%–2.5% NaClO ו-0.1M–0.04M NaOH. אחסון: מתפרק באיטיות, בשאך מתוצרת הפירוק האפשריים הוא חמצן גדי – לשמר בבקבוק פלסטי, ולשחרר לחץ במקורה שהבקבוק מתנפח. הפירוק מעוכב בקירות ומואץ בנסיבות יוני מתחת – לשמר במקרר, ולא להחזיר נוזל שנמצא בחזרה לבקבוק המקורי. פינוי: לשפר לכירור ולהזרם הרבה מים.
	Hydrogen peroxide H ₂ O ₂ CAS 7722-84-1	מקרר 5.1 8	 ללבוש חולוק	ט	הצזרות סיכון: סכנה! גורם נזק חמוץ לעיניים, גורם לגירוי העור. טיפול רפואי: מי חמצן בריכוז 30% אינט קורזיזיביים לעור ברידא ב打仗 קצר, גם כאשר העור נקבע בלבד ומורגן עקצוץ. סימפטומים אלו הם זמניים וחולפים בעבור מספר שניות, ללא נזק לרקמות. חשוב לשטוף היטב את המקום שנפגע ולהטיסר בגדים שננספה בהם החומר, שכן ריכוז החומר עולה עם אידוי המים מההתמיסה. אם מופיעות שלפוחיות או מוגרש באב ייש לפנות לקבלת טיפול רפואי. אי התאמות: H ₂ O ₂ בריכוז 30% מתפרק באילמות תוך שחרור חום וייצור לחץ רב ב打仗 עם מתכות מעבר וטרקובוטהין (למשל KMnO ₄ ו-FeCl ₃) ועם מלחי יוד (כמו IK), עלול לגרום להצתה של חומר דליק, ומגיב עם אצטון לייצור תרכובת נפיצה. אחסון: כאשר מי החמצן טהורם, קצב הפירוק שלהם נמוך (פחות מ-1% בשנה). כמויות קטנות של זיהומיים מזרחות את תהליך הפירוק – יש לשמור את החומר במקרר בבקבוק המקורי, לא להרכיב אליו פיפטה או להחזיר אליו שאריות חומר שנמצא, ולמהול ריכוזים נמוכים בסמוך לשימוש. תהליך הפירוק אינו הפוך, ולכן אין יתרון בשימור לחץ החמצן הגז שנוצר בתוך הבקבוק – רצוי לאחסן עם פיקק שמאפשר שחרור לחץ, או לשחרר לחץ באופן יומיום אם הבקבוק מתנפח. פינוי: למHAL לריכוז קטן מ-6% ולשפוך לכירור.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אחסון	סמל אזהרה (ליקויים על האזינה)	הנחיות בטיחות	לשימוש הHIGH
אלקאנים (מסודרים ע"פ מספר אטומי פחמן)					
מתאן	Methane, CH ₄ CAS 74-82-8	-		הצהרות סיכון: סכנה! גז דליק ביתר. אי התאמות: מתלקח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומחומרים מחמצנים. מכלים אחסון: מכליים למילוי מצחיתים ומכלים גז לגזיות שטרם ננקטו יוחסנו בארון הנזלים הדליקים. מכלים שחוברו כבר לראש קבוצת תלמידים לעובד עם כמות של 50 מ"ל גז בתוך מזרק. מוגדר להכנה. אין לאחסן מתאן.	T
פרופאן	Propane, C ₃ H ₈ CAS 74-98-6	F(I) 3		כמות: מוגדר לתת לכל קבוצת תלמידים לעובד עם כמות של 50 מ"ל גז בתוך מזרק. מוגדר להכנת 20 מ"ל גז טהור ב מבחנת זכוכית, ו-50 מ"ל גז טהור ב בובעת סבון. אין להציג תערובת של גז עם אוויר/חמצן. מוגדר להפק 250 מ"ל של מתאן בכל צוכבית או 1 ליטר בשאלת גדים לצורך הדגמה. פינוי: לשחרר במנדף.	Z
بوتאן	Butane, C ₄ H ₁₀ CAS 106-97-8				
פנטאן	n-Pentane C ₅ H ₁₂ CAS 109-66-0	F(I) 3		הצהרות סיכון: סכנה! נוזל ואדים דליקים מאוד, קטלני אם נבלע וחודר לנתיבי הנשימה, אדים עלולים לגרום לנמנום או לSchedulerozot. אי התאמות: מתלקח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומחומרים מחמצנים. כמות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מר-50 מ"ל לכל קבוצה. פינוי: להשאיר בכל פתווח במנדף עד לאיזוי מלא.	יא
הקסאן	n-Hexane C ₆ H ₁₄ CAS 110-54-3	F(I) 3		הצהרות סיכון: סכנה! נוזל ואדים דליקים מאוד, קטלני אם נבלע וחודר לנתיבי הנשימה, גורם לגרמי בעור, אדים עלולים לגרום לנמנום או לSchedulerozot, עלול לגרום נזק למערכת העצבים עקב חסיפה חוזרת או ממושכת בשאיפה, חשוד לפוגע בפוריות. אי התאמות: מתלקח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומחומרים מחמצנים. כמות: להשתמש בכמות המינימלית הנדרשת לניסוי חקר, בלבד. לניסויים שמבצעת הביתה יכולה יש להשתמש בתחליפים בטוחים יותר (ציקלוהקסאן, פטROL אטר, הפטאן). פינוי: להשאיר בכל פתווח במנדף עד לאיזוי מלא.	יא
ציקלוהקסאן 60-80°C	Cyclohexane, C ₆ H ₁₂ CAS 110-82-7				T
פטROL אטר	Petroleum ether 60-80 CAS 8032-32-4	F(I) 3		הצהרות סיכון: סכנה! נוזל ואדים דליקים מאוד, קטלני אם נבלע וחודר לנתיבי הנשימה, גורם לגרמי בעור, אדים עלולים לגרום לנמנום או לSchedulerozot. אי התאמות: מתלקח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומחומרים מחמצנים. כמות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מר-50 מ"ל לכל קבוצה. פינוי: להשאיר בכל פתווח במנדף עד לאיזוי מלא.	T
הפטאן	n-Heptane, C ₇ H ₁₆ CAS 142-82-5				
אולקטאן	n-Octane, C ₈ H ₁₈ CAS 111-65-9				
דקאן	n-Decane C ₁₀ H ₂₂ CAS 124-18-5	F(I) 3		הצהרות סיכון: סכנה! נוזל ואדים דליקים, קטלני אם נבלע וחודר לנתיבי הנשימה. אי התאמות: מתלקח בחימום, אין לחם על או בקרבת אש גלויה. כמות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מר-50 מ"ל לכל קבוצה. פינוי: להשאיר בכל פתווח במנדף עד לאיזוי מלא.	T
mdlili צבע (טינר, טרפנטין מינרלי, ספרט, בנזין לבן/רפואו וכד', אבל לא בנזין/סולר מתחנת דלק) – מוגדרים לשימוש מורה/לבורנט ע"פ הנחיות הבטיחות שבכתובות על המוצר.					

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	תקנות אחסון	סמל אזהרה (סימון על האזינה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
בhallim (מוסדרים ע"פ מספר אטומי פחמן)					
מתנול	Methanol CH ₃ OH CAS 67-56-1	F(I) 3 6.1		מ/ל	<p>הצהרות סיכון: סכנה! רעל בבליעה, רעל בשאיפה, רעל ב打仗 עם העור, גורם נזק לעיניים, נזול ואדים דליקים מאוד. בליעה של 3 גרים מספיקת כדי לגרום לעיוורון, ובליעה של 15 גרים עלולה להיות קטלנית.</p> <p>אי התאמות: מתלבך בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים חמוצים.</p> <p>פינוי: למהול לריבוץ קטן מ-10%, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.</p>
אתנול	Ethanol C ₂ H ₅ OH CAS 64-17-5	F(I) 3		צ	<p>הצהרות סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים מאוד.</p> <p>אי התאמות: מתלבך בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים חמוצים.</p> <p>כמויות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לכל קבוצה.</p> <p>פינוי: למהול לריבוץ קטן מ-10%, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.</p>
אתנול מפוגל	Denatured ethanol	F(I) 3		ט	<p>הצהרות סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים מאוד, מדיק בבליעה.</p> <p>אי התאמות: מתלבך בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים חמוצים.</p> <p>כמויות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לכל קבוצה.</p> <p>פינוי: למהול לריבוץ קטן מ-10%, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.</p>
אתילן גליקול	Ethylene glycol Ethane-1,2-diol CAS 107-21-1	C(I) 10		יא	<p>הצהרות סיכון: אזהרה! מדיק בבליעה, עלול לגרום לך כלויות בחשיפה ממושכת או חזרה בבליעה.</p> <p>אי התאמות: להרחק מוחומרים חמוצים.</p> <p>פינוי: לשפוך לכירור.</p>
1-פרופאנול	n-Propanol Prpropen-1-ol CAS 71-23-8	F(I) 3		יא	<p>הצהרות סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים מאוד, גורם נזק חמור לעיניים, אדים עלולים לגרום לנמנום או לסחרחוורת.</p> <p>אי התאמות: מתלבך בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים חמוצים.</p> <p>כמויות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לכל קבוצה.</p> <p>פינוי: למהול לריבוץ קטן מ-10%, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.</p>
2-פרופאנול	Isopropanol Prpropen-2-ol CAS 67-63-0	F(I) 3		צ	<p>הצהרות סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים מאוד, גורם נזק חמור בעיניים, אדים עלולים לגרום לנמנום או לסחרחוורת.</p> <p>אי התאמות: מתלבך בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים חמוצים.</p> <p>כמויות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לכל קבוצה.</p> <p>פינוי: למהול לריבוץ קטן מ-10%, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.</p>
1-בוטאנול	n-Butanol Butan-1-ol CAS 71-23-8	F(I) 3		יא	<p>הצהרות סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים, גורם נזק חמור בעור, מדיק בבליעה, עלול לגרום לגירוי הנשימה, אדים עלולים לגרום לנמנום או לסחרחוורת.</p> <p>אי התאמות: מתלבך בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים חמוצים.</p> <p>כמויות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-10 מ"ל לכל קבוצה. בכמויות גדולות יותר להשתמש במנדף.</p> <p>פינוי: למהול לריבוץ קטן מ-10%, לשפוך לכירור ולהזרם הרבה מים.</p>

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קיימות אוקסן	סמל אזהרה (ליקסימון על האזינה)	תתייה	לשימוש	הנחיות בטיחות
2-بوتאנול	sec-Butanol Butan-2-ol CAS 78-92-2	F(I) 3		יא		הצheiten סיכון: אזהרה! נזול ואדים דליקים, גורם לגירוי חמור בעיניים, עלול לגרום לגירוי הנשימה, אדים עלולים לגרום לנמנום או לסתחרחות. אי התאמות: מתקלח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומוחומרים מחמצנים. כמות: להשתמש בכמותות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לבל קבוצה. פינוי: לmahol לריבוץ קטן מר-10%, לשפוך לבירור ולהזרים הרבה מים.
איזובוטאנול	Isobutanol 2-methylpropan-1-ol CAS 78-83-1	F(I) 3		יא		הצheiten סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים, גורם נזק חמור לעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה, אדים עלולים לגרום לנמנום או לסתחרחות. אי התאמות: מתקלח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומוחומרים מחמצנים. כמות: להשתמש בכמותות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לבל קבוצה. פינוי: לmahol לריבוץ קטן מר-10%, לשפוך לבירור ולהזרים הרבה מים.
טרט-بوتאנול	tert-Butanol 2-methylpropan-2-ol CAS 78-92-2	F(I) 3		יא		הצheiten סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים מאוד, מזיק בשאייפה, גורם לגירוי חמור בעיניים, עלול לגרום לגירוי הנשימה. אי התאמות: מתקלח בקלות, להרחק ממקורות אש גלויה ומוחומרים מחמצנים. הכנה: נקודת החיטור היא C°25, ובחדר קר החומר מוצק. יש להניח את הבקבוק בתוך קערה עם מים חמים עד להתב酣תו. כמות: להשתמש בכמותות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לבל קבוצה. פינוי: לmahol לריבוץ קטן מר-10%, לשפוך לבירור ולהזרים הרבה מים.
1-פנטאנול	n-Amyl alcohol Pentan-1-ol CAS 71-41-0	F(I) 3		יא		הצheiten סיכון: אזהרה! נזול ואדים דליקים, גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בשאייפה, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה, חשיפה חוזרת עלולה לגרום ליבוש או היסדקות של העור. אי התאמות: מתקלח בחימום, אין לחם על או בקרבת אש גלויה. כמות: להשתמש בכמותות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לבל קבוצה. פינוי: אינו מסיס במים. לאסוף לפינוי בפסולת אורגנית.
איזופנטאנול	Isoamyl alcohol 3-methylbutan-1-ol CAS 123-51-3			יא		הצheiten סיכון: אזהרה! מזיק בבליעה, מזיק ב打仗 עם העור, גורם לגירוי חמור בעיניים. פינוי: אינו מסיס במים. לאסוף לפינוי בפסולת אורגנית.
הקסאנול	n-Hexanol Hexan-1-ol CAS 111-27-3	C(I) 10		יא		הצheiten סיכון: אזהרה! מזיק בשאייפה, מזיק בבליעה, מזיק ב打仗 עם העור, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: אינו מסיס במים. לאסוף לפינוי בפסולת אורגנית.
אולקטאנול	n-Octanol Octan-1-ol CAS 111-27-3			יא		הצheiten סיכון: אזהרה! מזיק בשאייפה, מזיק בבליעה, מזיק ב打仗 עם העור, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: אינו מסיס במים. לאסוף לפינוי בפסולת אורגנית.
ציקלוהקסאנול	Cyclohexanol CAS 108-93-0	C(I) 10		יא		הצheiten סיכון: אזהרה! מזיק בשאייפה, מזיק בבליעה, מזיק ב打仗 עם העור, גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: אינו מסיס במים. לאסוף לפינוי בפסולת אורגנית.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	קיימות אחסון	סמל אזהרה (לSIMON על האריזה)	תתייה לשימוש	הנחיות בטיחות
חומצות קרבוקסיליות ומלחיהן (מסודרות ע"פ מספר אטומי פחמן)					
חומצה אצטית		A(o) 8	[CH ₃ COOH] ≥ 16M ללבוש חלאק	מ/ל	הצורהות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים, נזול ואדים דלקים. אי התאמות: מתקלח בקלות, להרחק ממוקחות אש גלויה ומחומרים מהמצנים. הכנה: להכנת 1 ליטר M CH ₃ COOH: להוסיף 230 מ"ל חומצה אצטית קרחונית ל-800 מ"ל מים מזוקקים. כמות: מותר להשתמש בנפח של 10 מ"ל תמייסת אצטוקרמין (ב-45% חומצה אצטית) בבקבוקן טפי לצביעת DNA, החל מכיתה ט. רכיב: 16M = 1M = 90%. 6% = 1M. ריבוד החומצה האצטית בחומץ הוא 5%. פינוי: למHAL לריבוד קטן מ-1M, לשיפור לכיבור ולהזרם הרבה מים.
		A(o) 8	16M > [CH ₃ COOH] ≥ 4M ללבוש חלאק	יא	
		aq	4M > [CH ₃ COOH] ≥ 1M 	ט	
חומצה אוקסליית	Oxalic acid Ethanedioic acid CAS 144-62-7	C(s) 8		מ/ל	הצורהות סיכון: סכנה! רעל בבליעה, גורם נזק חמור לעיניים, מזיק בmagic עם העור. כמות של 3 גרם עלולה להיות קטלנית. אי התאמות: מחזר חזק – להרחק מחומרים מהמצנים. פינוי: למHAL לריבוד קטן מ-1M, לשיפור לכיבור ולהזרם הרבה מים.
אמון/נתן אוקסליטי	Ammonium/Sodium oxalate 1113-38-8 / 62-76-0	C(s)		מ/ל	הצורהות סיכון: סכנה! רעל בבליעה. כמות של 3 גרם עלולה להיות קטלנית. כמות: תלמידים מכיתה ט יכולים לעבוד עם תמייסה בריבוד 1% ככמות של עד 10 מ"ל. פינוי: למHAL לריבוד 10%, לשיפור לכיבור.
חומצה מלונית	Malonic acid Propanedioic acid CAS 141-82-2	C(s) 11		יא	הצורהות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים. פינוי: מזק – לזרק לפח בשקית פלסטית. תמייסה – למHAL לריבוד קטן מ-1M, לשיפור לכיבור ולהזרם הרבה מים.
חומצה בוטירית	n-Butyric acid Butanoic acid CAS 107-92-6	A(o) 8	 ללבוש חלאק	יא	הצורהות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים. אי התאמות: להרחק מחומרים מהמצנים וממתכות פעילות. כמות: ריח דוחה ועוצמתי – לעובוד עם כמות מינימלית במדף. פינוי: להוסיף כמה טיפות פנולפתלאין, לאחר מכן תור כד' ערבות 1M NaOH עד לקבלת צבע סגול, לשיפור לכיבור ולהזרם הרבה מים.
חומצה סוקצינית	Succinic acid Butanedioic acid CAS 110-15-6	C(s) 11		יא	הצורהות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים. פינוי: מזק – לזרק לפח בשקית פלסטית. תמייסה – למHAL לריבוד קטן מ-1M, לשיפור לכיבור ולהזרם הרבה מים.

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	זיהוי אזהרה (לסימון על האריזה)	טבלה התקנות	ט/ ט'	הנחיות בטיחות
חומצה הקסונאית	Caproic acid Hexanoic acid CAS 142-62-1	A(o) 8 	יא	יא	הצירות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים. כמות: ריח חזק – לעובד עם כמה מינימלית במנוף. פינוי: להוסיף כמה טיפות פוליפתלאין, להוסיף תוך כדיערבוב M1 NaOH עד לקבלת צבע סגול, לשפוך לכירור ולהזרים הרבה מים.
חומצה בנזואית	Benzoic acid CAS 65-85-0	C(s) 11 	יא	יא	הצירות סיכון: סכנה! גורם נזק חמור לעיניים, גורם לגירוש בעור, עלול לגרום נזק לריאות עקב חשיפה חוזרת או ממושכת בשאייפה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית. תמיישה – לשפוך לכירור.
נתרון בנזואט	Sodium benzoate CAS 532-32-1	C(s) 11 	ט	ט	הצירות סיכון: אזהרה! גורם לגירוש חמור בעיניים. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית. תמיישה – לשפוך לכירור.
חומצה גאלית	Gallic acid 3,4,5-Trihydroxybenzoic acid CAS 149-91-7/5995-86-8	C(s) 11 	ט	ט	הצירות סיכון: אזהרה! גורם לגירוש חמור בעיניים, גורם לגירוש בעור, עלול לגרום לגירוש הנשימה. פינוי: מוצק – לזרוק לפח בשקיות פלسطית. תמיישה – לשפוך לכירור ולהזרים הרבה מים.
אמינים					
אנילין		B(o) 6.1 	מ/ל	מ/ל	הצירות סיכון: סכנה! רעל ב מגע עם העור, רעל בשאייפה, רעל בבליעה, גורם נזק חמור לעיניים, עלול לגרום לTAGובה אלרגית בעור, עלול לגרום נזק לדם עקב חשיפה חוזרת או ממושכת, חסוד בגיןם לפגמים גנטיים, חסוד בגיןם לסרטן. אי התאמות: מגיב עם חומצות מרוכבות, חומרים מחמצנים ומתכותALKליות. פינוי: להmis גרם אחד של החומר ב-100 מ"ל חומצה אצטית M1, לשפוך לכירור ולהזרים הרבה מים.
אטיילן דיאמין	Ethylenediamine Ethane-1,2-diamine CAS 107-15-3	B(o) 3 8  aq	מ/ל יא	מ/ל יא	הצירות סיכון: סכנה! רעל ב מגע עם העור, גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים, נזול ואדים דליקים, מזיק בשאייפה ובבליעה, עלול לגרום לTAGובה אלרגית בעור, בשאייפה עלול לגרום לתסמייני קוצרת או לקשה נשימה. אי התאמות: מגיב באלימות עם חומצות מרוכבות וחומרים מחמצנים. פינוי: למחלול לריבוץ קטן מי-M1, לנטרל ל-7 < pH < 4, לשפוך לכירור.
הקסאמטילן דיאמין	Hexamethylenediamine Hexane-1,6-diamine CAS 124-09-4	B(o) 8  aq	מ/ל ט	מ/ל ט	הצירות סיכון: סכנה! גורם לכוויות חמורות בעור ולנקק לעיניים, מזיק ב מגע עם העור, מזיק בבליעה, עלול לגרום לגירוש הנשימה. אי התאמות: מגיב באלימות עם חומצות מרוכבות וחומרים מחמצנים. הכנה: לניסוי הכנה נילון להmis 3 גרם הקסאמטילן דיאמין ב-50 מ"ל 0.5M NaOH. חסוך: סופח מים ופחמן דו-חמצני מהאוויר. לשמור סגור היטב. פינוי: למחלול לריבוץ קטן מי-M1, לנטרל ל-7 < pH < 4, לשפוך לכירור.

הנחיות בטיחות	הטייה	לעימונן	סמל אזהרה (לסימון על האריזה)	קטגוריית אזהרה	מזהה מבנה	שם החומר בעברית
קטונים						
הצורהות סיכון: סכנה! נזול ואדים דליקים מאוד, גורם לגירוי חמור בעיניים, אדים עלולים לגרום לנמנום או לשרחרחות. אי התאמות: מתלקח בקלות, להרחק מקורות אש גלויה ומוחומרים מחמצנים. יוצר תרכובות נפיצות עם חומרים מחמצנים ועם חומצות. כמויות: להשתמש בכמויות קטנות, ובכל מקרה לא יותר מ-50 מ"ל לכל קבוצה. פינוי: למהול לריבוד קטן מ-10%, לשפוך לבירור ולהזרם הרבה מים.	ד		F(I) 3	Acetone Propan-2-one CAS 67-64-1 Butanone Butan-2-one CAS 78-93-3	acetoin מתיל אטיל קטון	
חומרים אורGANICIcs MORCCBiNS						
הצורהות סיכון: סכנה! גורם מזק חמור לעיניים, מזיק בבליעה, גורם לגירוי בעור. פינוי: מזק – לזרוק לפח בשקית פלסטית, תמיisha – לשפוך לבירור.	יא	[SDS] ≥ 20%		C(s)	Sodium lauryl sulfate Sodium dodecyl sulphate CAS 151-21-3	SDS
הצורהות סיכון: סכנה! גורם לכויות חמורות בעור ולתקן לעיניים, מגיב תגובה חזקה עם מים ופולט גז רעל במגע עם מים. אי התאמות: מגיב באלימות עם מים תוך פלייטה של גז מימן כלורי קורוזיבי, הפגע במתכת ובדרכי הנשימה. הכנה: לניסוי הבנת נילון להמיס 1.5 מ"ל אדיופoil/סבקoil כלורייד ב-50 מ"ל ציקלוהקסאן.	ט	20% > [SDS] ≥ 10%		aq	Adipoyl chloride Hexanedioyl dichloride CAS 111-50-2 Sebacoyl Chloride Decanedioyl dichloride CAS 111-19-3	אדיופoil / סבקoil כלורי
הצורהות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: כיסוי ניסוי הבנת נילון לערבע היעב את הנזלים שנשארו בכוס בתוך מנדף, לנטרל pH < 7 < pH < 4, מתחת לציקלוהקסאן להתחדשות במנדף ולשפוך את האזהה המימית לבירור.	ד/ל	ללבוש חלאק		¶ 4.3 8	Acetylcholine CAS 51-84-3	אצטילבולין
הצורהות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור. מזיק בבליעה. פינוי: תמיisha – לשפוך לבירור. מזק – לזרוק לפח.	ד		C(s) 11	3,5-dinitrosalicylic acid CAS 609-99-4	חומצה динיטרosalicylic acid	
הצורהות סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: תמיisha – לשפוך לבירור. מזק – לזרוק לפח.	ט		C(s) 11	Luminol 3-aminophthalhydrazide CAS 521-31-3	לומינול	

שם החומר בעברית	מזהה מבנה	הזהרת אזהרה (לסימון על האריזה)	טבלה הזהרת הנחיות בטיחות	לשימוש הHIGH
ニンハイドリン Ninhydrin	Ninhydrin Indan-1,2,3-trione CAS 485-47-2	C(s) 11	 	ט הזהרת סיכון: אזהרה! גורם לגירוי חמור בעיניים, מזיק בבליעה, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה. פינוי: תמישה – לשופך לכior. מזק – לזרוק לפח.
קפאין Caffeine	Caffeine 1,3,7-Trimethylpurine-2,6-dione CAS 58-08-2	C(s) 6.1	 מזק	מ/ל הזהרת סיכון: סכנה! רעל בבליעה. סימפטומים של רעלות מופיעים בבליעה של 1 גרם, ובמאות של 5 גרם עלולה להיות קטלנית. במאות: אין הגבלה על שימוש בתמישה בריבוז 0.2% ומטה. שימוש במזק או בתמישות בריבוז גבוה מר-0.2% מוגבל לבמות כוללת של 500 מ"ג קפאין לכל קבוצה. אחסון: התמישה המימית מתפרקת בתנאי החדר תוך מספר ימים, ונשמרת בקירור למספר שבועות. פינוי: תמישה – לשופך לכior. מזק – לזרוק לפח.
אנזימים				
טריפסין Trypsin	Trypsin	C(s) 11	 	2 הזהרת סיכון: סכנה! גורם לגירוי חמור בעיניים, גורם לגירוי בעור, עלול לגרום לגירוי הנשימה, עלול לגרום לתסמיini אלרגיה או קוצרת בשאיפה. פינוי: להרחתה את התמישה במשך 10 דקות, לクリר ולשפוך לכior.
פנקראטין Pancreatin	Pancreatin			
פפסין Pepsin	Pepsin			
רנין Rennin	Rennin			
אינדיקטורים וצבענים				
הבנייה: מכיוון שלא כל הסיכוןים הקיימים בשימוש בחומרים אלו נבדקו, מתוך זהירות מונעת ההבנה של התמיסות תtabצע תוך שימוש במשקפי מגן, בהתאם ומסיכה כירורגית. ריבוב:Tamisot bimim av batanol beriboz katan av shava l-1% hn battohot leshimosh avin dorashot shimosh b'amatzu magen. פינוי: Tamisot miyot apsher l'shpur lcior. Tamisot batanol isl mahol leriboz katan mi-10%, l'shpur lcior ulezrim hrba m'm.	מתיל בתום			
	טריפאן בחול, פנולפתלאין, פוקסין בסיסי, קונגאו אדום	 		הזהרת סיכון: סכנה! רעל בבליעה. הזהרת סיכון: סכנה! עלול לגרום לסרטן, עלול לפגוע בפוריות או בעור.
	אוזון Z, אלידרין, אלידרין אדום S, אנילין בחול, ארוכרים שחור Z, גנציאן (קריסטל) סגול, טטראצולים בלורי, מלכיט י록, מתילן בחול, פוקסין חומצי, פלאורוסצין, צבע דיט, תימול X-gal			הזהרת סיכון: אזהרה! מזיק או גורם לגירוי.
	אדום ניטרלי, אוננס בחול, אלידרין צהוב R, ברומופנול בחול, ברומוקרולויל י록, ברומומיטול בחול, ג'אנס י록, 2,6-דיכלורופנולאלינדופנול, דקסטרן בחול, טולואידין בחול, לקמוס, מורקסייד, מתיל אדום, סודן III, ספרניין, פנול אדום, פנולפתלאין פוספט, קומסוי בחול G-250 ו-G-250-R, קרחול אדום, תימולפתלאין	?		
				חומרים אלו לא לבדוק לרעלות / גירוי / פגעה בבריאות

ריאגנטים (תערובת)										
ביפורים שונים	Buffer 4 ≤ pH ≤ 10	Biuret	Biuret A	Biuret B	Benedict	Bradford	Lugol	Sumner	Fehling A	Fehling B
ביורט (בתמיסה אחת)	מייל: NaOH 0.75%, CuSO ₄ 0.02%. פינוי: לשופך לכיר.	יבול: מוסיפים 1 גרם גלוקוז לכל 100 מ"ל תמיסה, מחממים עד לקבל צבע אדום, מחכים לשיקוע המוצק (Cu ₂ O), שופים את התמיסה חסרת הצלב לבירט, זורקים את המוצק האדום לפח בשקייה.	יבול: מילוי: CuSO ₄ 0.08%.	יבול: CuSO ₄ 0.08%. פינוי: ע"ע נוחות גופרית.	יבול: CuSO ₄ 0.07%, Na ₂ CO ₃ 10%. פינוי: ע"ע ביורט (בתמיסה אחת).	יבול: CuSO ₄ 0.3%. פינוי: ע"ע חומצה זרחיתית. אחסון: במרקער.	יבול: NaOH 0.4%, CuSO ₄ 0.3%. פינוי: ע"ע נתרן הידרוקסידי.	יבול: M3NaOH, CuSO ₄ 0.3%. פינוי: לפני השימוש – לפני ההנחיות לנוחות גופרית; אחרי השימוש – לפני ההנחיות לבירט (בתמיסה אחת).	יבול: 2.5% NaOH. מב奸 ביורט בשני מרכיבים עובד באשר ריכוז NaOH הסופי גדול מ-0.5M – אפשר להתאים את הריכוז לנפח התמיסה הנבדקת, או לעבד עם Tamisat ביורט במרכיב אחד.	יבול: 2.5% NaOH. מב奸 ביורט בשני מרכיבים עובד באשר ריכוז NaOH הסופי גדול מ-0.5M – אפשר להתאים את הריכוז לנפח התמיסה הנבדקת, או לעבד עם Tamisat ביורט במרכיב אחד.
בנדייקט	יבול: Biuret	יבול: Biuret A	יבול: Biuret B	יבול: Benedict	יבול: Bradford	יבול: Lugol	יבול: Sumner	יבול: Fehling A	יבול: Fehling B	יבול: Fehling B
בודפוד	יבול: Biuret	יבול: Biuret A	יבול: Biuret B	יבול: Benedict	יבול: Bradford	יבול: Lugol	יבול: Sumner	יבול: Fehling A	יבול: Fehling B	יבול: Fehling B
לוגול	יבול: Biuret	יבול: Biuret A	יבול: Biuret B	יבול: Benedict	יבול: Bradford	יבול: Lugol	יבול: Sumner	יבול: Fehling A	יבול: Fehling B	יבול: Fehling B
סמנר	יבול: Biuret	יבול: Biuret A	יבול: Biuret B	יבול: Benedict	יבול: Bradford	יבול: Lugol	יבול: Sumner	יבול: Fehling A	יבול: Fehling B	יבול: Fehling B
פהלינג A	יבול: Biuret	יבול: Biuret A	יבול: Biuret B	יבול: Benedict	יבול: Bradford	יבול: Lugol	יבול: Sumner	יבול: Fehling A	יבול: Fehling B	יבול: Fehling B
פהלינג B	יבול: Biuret	יבול: Biuret A	יבול: Biuret B	יבול: Benedict	יבול: Bradford	יבול: Lugol	יבול: Sumner	יבול: Fehling A	יבול: Fehling B	יבול: Fehling B

מפתח שמות (מפנה לעמוד שבו הגדלות לחומר מרשימה זו, לחומרם המופיעים ברשימות אחרות – מצויגת הרשימה אליה הם שייכים)

28.....	הקסאומטילן דיאמן
24.....	הקסאן
26.....	הקסאנול
וזלין.....	בטוח לשימוש
זרחן לבן	אסור לשימוש
חומר	ראן חומצה אצטית
חומרה אביסיט	בטוח לשימוש
חומרה אולאית	בטוח לשימוש
27.....	חומרה אוקסלית
חומרה אלג'ינית	בטוח לשימוש
חומרה אסקורבית	בטוח לשימוש
27.....	חומרה אצטית
28, 27.....	חומרה בוטירית
חומרה בורית	בטוח לשימוש
28.....	חומרה בקזואית
28.....	חומרה גאלית
29.....	חומרה דיניטרosalיצילית
9	חומרה הידרוקולורית (תמיסה)
10.....	חומרה זרחתית
10.....	חומרה חנקנית
27.....	חומרה כלורואורית
27.....	חומרה מלונית
חומרה סוקצינית	בטוח לשימוש
חומרה סטארית	אסור לשימוש
חומרה על-בלוריית	אסור לשימוש
חומרה פלאורית	אסור לשימוש
חומרה פלמיטית	בטוח לשימוש
חומרחות אמינון	בטוח לשימוש
חומרחת לימון	בטוח לשימוש
5	חמן
6	חנקן (בוגדי)
8	חנקן ד-חמצני
8	חנקן חד-חמצני
30.....	טולואידין בחול
30.....	טרוארוזילים כלורי
24.....	טיינום ד-חמצני
26.....	טרט-בוטאנול
טרטראין	בטוח לשימוש

בנזידין.....	אסור לשימוש
24.....	בנזין לבן/רפואי
בנץ	אסור לשימוש
בסיס האמנוניום	ראן אמונה(תמיסה)
31.....	ברדפוד
5.....	ברום
30.....	ברומופנול בחול
30.....	ברומוקristol י록
30.....	ברומותימול בחול
3.....	בחל (אבקה)
18.....	בחל (שביבים)
18.....	בחל(II) גופרתי
19.....	בחל (III) חמצני
19.....	בחל (III) כלורי
19.....	בחל(III) חנקתי
19.....	בירלים ותרכובותיו
30.....	ג'אנס י록
5.....	גבס
5.....	גופרית
ג'יברלי	בטוח לשימוש
גלקוז	בטוח לשימוש
גלקוז 1 פוספט	בטוח לשימוש
ג'לטין	בטוח לשימוש
3.....	ג'לום
ג'ליצול	בטוח לשימוש
ג'ליקואג	בטוח לשימוש
ג'לקטוז	בטוח לשימוש
ג'לקטוסידאץ	בטוח לשימוש
ג'נטיאן סגול	בטוח לשימוש
גריז סיליקון	בטוח לשימוש
דבק לבן	ראן פולויניל אצטט
דונג	בטוח לשימוש
דקאן	דקאן
דקסטリン	בטוח לשימוש
דקסטרין בחול	דקנדיקט
5.....	הלים
24.....	הפטאן
11.....	אשלגן הידרוקסיד
14.....	אשלגן זרחתי
14.....	אשלגן חנקתי
14.....	אשלגן יודוי
15.....	אשלגן כלורי
15.....	אשלגן מטאביסולפיט
15.....	אשלגן מימן גופרתי
15.....	אשלגן מימן זרחתי
15.....	אשלגן מימן מחמתי
15.....	אשלגן מימן פטל
15.....	אשלגן מתרן טרטרט
15.....	אשלגן סולפיט
15.....	אשלגן על-מנגנטי
16.....	אשלגן מחמתי
16.....	אשלגן פרוציאניד
16.....	אשלגן פרוציאניד
16.....	אשלגן פרסולפט
16.....	אשלגן תיוציאנט
16.....	אתילן אוקסיד
25.....	אתילן גליקול
28.....	אתילן דיאמין
25.....	אתנול
22.....	בדיל
24.....	בדיל כלורי
24.....	בוטאן
31.....	בוטאנול
31.....	בופר $4 \geq H \geq 10$
30.....	בופר טריס
30.....	בוראקס
31.....	בירוט (בתמיסה אחת)
31.....	בירוט A
31.....	בירוט B
31.....	비스מות
31.....	בנדיקט
5.....	בנזואיל פרואוקסיד
24.....	בנזופנן
21.....	אלומיניום חנקתי
21.....	אלומיניום כלורי (הידרטט)
22.....	אלומיניום כלורי אנהיידרי
30.....	אלידזין
30.....	אליזרין אדום S
30.....	אליזרין צחוב R
27.....	אמון אוקסלט
13.....	אמון גופרתי
13.....	אמון דו-מימן זרחתי
13.....	אמון חנקתי
13.....	אמון כלורי
13.....	אמון מימן מחמתי
13.....	אמון תיוסולפט
13.....	אמון תיוציאנט
11.....	אמונה (ג')
11.....	אמונה (תמיסה)
28.....	אמוניום הידרוקסיד רואן אמונה(תמיסה)
28.....	אנילין
30.....	אנילין בחול
29.....	אפר מדורה
29.....	אצטן
29.....	אצטיל בולין
29.....	אצטילולבולין
29.....	אקוונומיקה
29.....	אקרילאמיד
30.....	אוריבינז
30.....	אוריתרטול
30.....	אורון ותרכובותיו
30.....	אסלגן אלומיניום גופרתי
30.....	אסלגן אצטט
15.....	אסלגן ביסולפיט
14.....	אסלגן ברומט
14.....	אסלגן ברומי
14.....	אסלגן גופרתי
14.....	אסלגן דו-מימן זרחתי

טילקה ג'ל.....	בטוח לשימוש	31.....
סמן.....	נתן ד-מיין זרחתי.....	14.....
ספירט.....	נתן הידרוקסידי.....	11.....
ספרין.....	נתן זרחתי.....	14.....
עופרת חנקתית.....	נתן חנקתי.....	14.....
עmailtoz.....	נתן חנקתית.....	14.....
עmailtoz.....	בטוח לשימוש	31.....
פהלינג A	נתן יוד.....	15.....
פהלינג B	נתן כלורי.....	15.....
פולויניל אלכוהול	בטוח לשימוש	31.....
פולויניל אצט	בטוח לשימוש	31.....
פוספטאץ	בטוח לשימוש	30.....
פוקסן בסיסי	נטן מטאביסולפיט.....	15.....
פוקסן חומצى	נטן מים גופרתי	15.....
פחם.....	נטן מים זרחתי	15.....
פחם פועל	נטן מים חמתית	15.....
פחמן דו-גופרי	נטן סולפיט	12.....
פחמן דו-חמצני (ג'ז)	נטן סיליקטי	16.....
פחמן דו-חמצני (מוצק)	נטן פלאורי	16.....
פטרול אתר	נטן ציטרט	23.....
פלוארסצין	נטן תיסולפט	29.....
פנול	נטן תת-כלוריוט	30.....
פנולפתלאין	סבוקול כלורי	30.....
פנולפתלאין פוספט	סודן III	30.....
פנטאן	סוכרז	30.....
פנטאנול	סורביטול	30.....
פנקרatin	סטרונציום הידרוקסידי	12.....
פפטון	סטרונציום חנקתי	17.....
פפסין	סטרונציום כלורי	17.....
פקטינאץ	סידן	4.....
פרופאן	סידן זרחתי	4.....
פרופאנול	סידן אצט	17.....
פרופילן גליקול	סידן ברומי	17.....
פרוקטוז	סידן גופרתי	4.....
צבע ריט	סידן הידרוקסידי	12.....
צבעי מאבל	סידן חמצני	12.....
צוון	סידן חנקתי	17.....
צוון דו-חמצני	סידן יוד	17.....
ציאנידים	סידן כלורי (הידראט)	17.....
ציאנידים	סידן מים זרחתי	17.....
מלטוז	סידן חמתית	17.....
מלטיז	נתן אלגינט	27.....
מלטיז	נתן אצט	15.....
מלטיז	נתן ביסולפיט	28.....
מלטיז	נתן בנזואט	14.....
מלטיז	נתן ברומי	14.....
מלטיז	נתן גופרתי	10.....
מלחיה מרה	נתן גופרתי	10.....
טיפיאן בחול	מלביס יrok	30.....
טיפיסין	מנגן גופרתי	30.....
טרפנטין מינרלי	מנגן דו-חמצני	24.....
ווד	מנגן כלורי	6.....
בלור (ג'ז)	מרק מדין	7.....
בלור (בתמיסה מימית)	מרק מתן	7.....
בסף חנקתי	מרק מתיל אדום	19.....
ברום ש שערבי	מרק מתיל אתיל קטון	24.....
לוגול	מרק מתיל בחול	31.....
لومינול	מרק מתיל בתום	29.....
לייזום	מרק מתיל צלולוז	31.....
לייטום	מרק מתיל בחול	3.....
לייטום פחמתית	מרק מתנול	13.....
לפלון	מרק נחששת	13.....
לקטוז	מרק נחששת גופרית	20.....
לקטוז	מרק נחששת גופרית	20.....
לקטוז סגול	מרק נחששת חמצתית	20.....
לקטוז	מרק נחששת חמצתית (חד-ערכית)	20.....
לקטוז	מרק נחששת חנקתית	20.....
לקטוז	מרק נחששת בלוירית	20.....
לקטוז	מרק נחששת בלוירית (חד-ערכית)	20.....
לקטוז	מרק ניר קובלט כלורי	20.....
מגנזיום	מרק ניר קובלט	30.....
מגנזיום	מרק כינהידрин	4.....
מגנזיום הידרוקסיד	מרק ניקל גופרתי	20.....
מגנזיום זרחתי	מרק ניקל כלורי	21.....
מגנזיום חמצני	מרק ניקל גולם	21.....
מגנזיום אצט	מרק נתן	4.....
מגנזיום ברומי	מרק נתן אוקסלטי	27.....
מגנזיום גופרתי	מרק נתן אלגינט	24.....
מגנזיום דו-מיין זרחתי	מרק נתן אצט	30.....
מגנזיום חנקתי	מרק נתן ביסולפיט	15.....
מגנזיום כלורי	מרק נתן בנזואט	28.....
מגנזיום מים זרחתי	מרק נתן ברומי	14.....
מדלי צבע	מרק נתן גופרתי	10.....
מורקסיד	מרק נתן גופרתי	10.....
מי זכוכית	מרק נתן גופרתי	10.....
מי חמצן	מרק נתן גופרתי	10.....
מיימן כלורי (ג'ז)	מרק נתן גופרתי	10.....
מלחיה מרה	מרק נתן גופרתי	10.....
מלחיה מרה	מרק נתן גופרתי	10.....

שמן מאכל.....	30.....	קפאן	21.....	קובלט כלורי	24.....
שמן פרפין.....	30.....	קרזול אדום.....	30.....	קומיסי בחול G-250	26.....
שעווה.....	30.....	ראוי יבש	30.....	קומיסי בחול R-250	צילולאץ.....
תימול בחול.....	30.....	קריסטל סגול	30.....	קונגו אדום	בטווח לשימוש צולוז.....
תימולפתלאין	30.....	קרמיין.....	30.....	קזאיו	בטווח לשימוש צולוז גאם
		רניין	30.....	קטלאז	בטווח לשימוש צמר סלעים
		רפינוץ	30.....	קינטיאן	בטווח לשימוש קדמיום ותרכובותיו
		בטוח לשימוש		בטוח לשימוש	אסור לשימוש