



נספח 2  
 الملحق 2  
 טבלת אלקטרושליליות  
 السالبية الكهربية

H 2.1									He
Li 1.0	Be 1.5	B 2.0	C 2.5	N 3.0	O 3.5	F 4.0			Ne
Na 0.9	Mg 1.2	Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.5	Cl 3.0			Ar
K 0.8	Ca 1.0	Ga 1.6	Ge 1.8	As 2.0	Se 2.4	Br 2.8			Kr
Rb 0.8	Sr 1.0	In 1.7	Sn 1.8	Sb 1.9	Te 2.1	I 2.5			Xe

נספח 3  
الملحق 3

סטויכיומטריה – נוסחאות לחישובים  
الحسابات الكيميائية – قوانين للحسابات

נוסחה القانون	סמל الرمز	יחידות الوحدات	שם الاسم
$n = \frac{m}{M_w}$	n	mol	מספר מולים عدد المولات
	m	gram	מסת החומר كتلة المادة
	$M_w$	$\frac{\text{gram}}{\text{mol}}$	מסה מולרית الكتلة المولارية
$n = \frac{V}{V_m}$	V	liter	נפח של גז حجم الغاز
	$V_m$	$\frac{\text{liter}}{\text{mol}}$	נפח מולרי של גז الحجم المولاري للغاز
$n = \frac{N}{N_A}$	N		מספר חלקיקים عدد الجسيمات
	$N_A$		מספר אבוגדרו عدد أفوجادرو
$c = \frac{n}{V}$	c	$\frac{\text{mol}}{\text{liter}}$	ריכוז מולרי التركيز المولاري
	V	liter	נפח התמיסה حجم المحلول

מספר אבוגדרו  $N_A = 6.02 \cdot 10^{23}$   
عدد أفوجادرو

נספח 4  
الملحق 4

קבוצות פונקציונליות בתרכובות פחמן  
مجموعات وظيفية في مركبات الكربون

<p>נסחת הקבוצה הפונקציונלית صيغة المجموعة الوظيفية</p>	<p>סוג התרכובת על פי הקבוצה הפונקציונלית نوع المركب حسب المجموعة الوظيفية</p>
$\text{—O—}$	<p>אתר أثير</p>
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—} \end{array}$	<p>קטון كيتون</p>
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—H} \end{array}$	<p>אלדהיד ألدهيد</p>
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—O—} \end{array}$	<p>אסטר إستر</p>
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—N—H} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p style="text-align: center;">או</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—N—} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p style="text-align: center;">או</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—N—} \\   \end{array}$	<p>אמיד أميد</p>