

כימיה – 3 יחידות לימוד

דף נוסחאות לשנת תשע"ד

נוסחאות לחישוב סטוכיומטרי

מספר מולים (mol)	n	$n = \frac{m}{M_w}$
מסת החומר (gram)	m	
מסה מולרית (gram/mol)	M_w	
נפח גז (liter)	V	$n = \frac{V}{V_m}$
נפח מולרי של גז (liter/mol)	V_m	
ריכוז מולרי (mol/liter)	C	$C = \frac{n}{V}$
נפח התמיסה (liter)	V	
מספר חלקיקים	N	$n = \frac{N}{N_A}$
מספר אבוגדרו (par/mol)	N_A	

קבוצות פונקציונליות בתרכובות פחמן

הקבוצה הפונקציונלית	סוג התרכובת על פי הקבוצה הפונקציונלית
-O-	אתר
$\begin{array}{c} \text{-C-} \\ \\ \text{O} \end{array}$	קטון
$\begin{array}{c} \text{-C-H} \\ \\ \text{O} \end{array}$	אלדהיד
$\begin{array}{c} \text{-C-O-} \\ \\ \text{O} \end{array}$	אסטר
$\begin{array}{c} \\ \text{-C-N-} \\ \\ \text{O} \end{array} \quad \text{או} \quad \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{-C-N-} \\ \\ \text{O} \end{array} \quad \text{או} \quad \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{-C-N-H} \\ \\ \text{O} \end{array}$	אמיד