أسئلة المحتوى وإجاباتها

المول والكتلة المولية

أتحقق صفحة (23):

1- أحسب الكتلة الجزيئية لجزيء الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$

(الكتل الذرية O = 16 , C = 12 , H = 1).

$Mm = (Am\ C \times N) + (Am\ O \times N)$

$= (Am\ H \times N)$

$Mm = (12 \times 1) + (12 \times 6) + (16 \times 6) = 180\ amu$

2- أحسب كتلة الصيغة للمركب NaCl

(الكتل الذرية Cl = 35.5 , Na = 23).

$Fm = (Am\ Na \times N) + (Am\ Cl \times N)$

$Fm = (23 \times 1) + (35.5 \times 1) = 58.5\ amu$

أفكر صفحة (25):

ما نوع الجسيمات في كل مما يأتي:

؟ Na , N_2 , K^+ , $NaCl$

Na : ذرات.

N_2 : جزيئات.

K^+ : أيونات.

$NaCl$: وحدات صيغة.

أتحقق صفحة (26):

1K- أحسب عدد ذرات عنصر البوتاسيوم الموجودة في 1×10^3 منه؟

$N = N_A \times n$

$N = 6.022 \times 10^{26}$

2 g- عينة من مركب ما كتلتها 4 ، والكتلة المولية *Mr* للمركب؛ فما عدد المولات n ؟

$n = 0.1\ mol$