

## أسئلة المحتوى وإجاباتها

### المول والكتلة المولية

أتحقق صفحة (23):

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

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

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

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

2-  $NaCl$  - أحسب كتلة الصيغة للمركب

$Na = 23$  ,  $Cl = 35.5$  الكتلة الذرية (.)

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

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

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  $1 \times 10^3$  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  $n$  ؟

$$n = 0.1 \text{ mol}$$