

إجابات أسئلة مراجعة الدرس

المول والكتلة المولية

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسية: أوضح العلاقة بين الكتلة الجزيئية والكتلة المولية.
 الكتلة المولية للجزيء تساوي عددًا كتله الجزيئية.

السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكلّ من:

- الكتلة الذرية.
- الكتلة الجزيئية.
- الكتلة المولية.
- كتلة الصيغة.
- المول.

الكتلة الذرية النسبية: متوسط الكتل الذرية لنظائر ذرة عنصر ما.

الكتلة الجزيئية النسبية: مجموع الكتل الذرية النسبية للذرات الموجودة في الجزيء الذي ترتبط ذراته بروابط تساهمية مقيسة بوحدة amu .

الكتلة المولية: كتلة المول الواحد من دقائق المادة.

كتلة الصيغة النسبية: مجموع الكتل الذرية للعناصر في وحدة الصيغة للمركب الأيوني.

المول: الوحدة الدولية التي تُستخدم في قياس كميات المواد في التفاعلات الكيميائية.

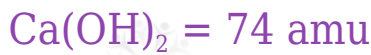
السؤال الثالث:

أحسب الكتلة المولية (M_r) لكلّ من CH_4 , C_2H_5OH . علماً بأن الكتل الذرية بوحدة (amu (C = 12 , H = 1 , O = 16



السؤال الرابع:

أحسب كتلة الصيغة (F_m) للمركبين: $Ca(OH)_2$, $Mg(NO_3)_2$. علماً بأن الكتل الذرية
(وحدة amu ($Ca = 40$, $H = 1$, $O = 16$, $Mg = 24$, $N = 14$)



السؤال الخامس:

أحسب عدد المولات (n) الموجودة في 72g من عنصر المغنيسيوم.

$$n = mMr = 7224 = 3 \text{ mol}$$

السؤال السادس:

أحسب كتلة 0.1 mol من ذرات الألمنيوم.

$$0.1 \text{ مول كتلته } 2.7 \text{ g}$$

السؤال السابع:

أحسب عدد جزيئات NH_3 الموجودة في 2 mol منها.

$$N = 6.022 \times 10^{23} \times 2 = 1.2 \times 10^{24}$$

السؤال الثامن:

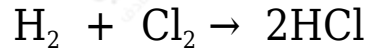
أحسب عدد ذرات عنصر البوتاسيوم K الموجودة في 1×10^3 mol منها.

$$N = N_A \times n$$

$$N = 6.022 \times 10^{23} \times 1 \times 10^3 = 6.022 \times 10^{26}$$

السؤال التاسع:

أكمل الجدول الآتي المتعلق بالفاعل:



H_2	Cl_2	HCl	
1	1	2	عدد المولات
عدد أفوجادرو	عدد أفوجادرو	عدد أفوجادرو	عدد الجزيئات
2 g/mol	71 g/mol	36.5 g/mol	الكتلة المولية