

## أسئلة مراجعة الدرس الثاني

### المول والكتلة المولية

السؤال الأول:

**الفكرة الرئيسية:** أوضح العلاقة بين الكتلة الجزيئية والكتلة المولية.

السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكلّ من:

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

السؤال الثالث:

**أحسب** الكتلة المولية ( $M_r$ ) لكلّ من  $C_2H_5OH$  ,  $CH_4$  . 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 بوحدة (amu (Ca = 40 , H = 1 , O = 16 , Mg = 24 , N = 14

السؤال الخامس:

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

السؤال السادس:

أحسب كتلة 0.1 mol من ذرات الألمنيوم.

السؤال السابع:

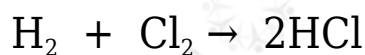
أحسب عدد جزيئات NH<sub>3</sub> الموجودة في 2 mol منها.

السؤال الثامن:

أحسب عدد ذرات عنصر البوتاسيوم K الموجودة في 1 x 10<sup>3</sup> mol منها.

السؤال التاسع:

أكمل الجدول الآتي المتعلق بالتفاعل:



H <sub>2</sub>	Cl <sub>2</sub>	HCl	
			عدد المولات n
			عدد الجزيئات N
			الكتلة المولية Mr