

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:

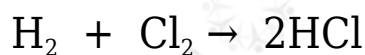
أحسب عدد جزيئات NH₃ الموجودة في 2 mol منها.

السؤال الثامن:

أحسب عدد ذرات عنصر البوتاسيوم K الموجودة في 1 x 10³ mol منها.

السؤال التاسع:

أكمل الجدول الآتي المتعلق بالتفاعل:



H ₂	Cl ₂	HCl	
			عدد المولات n
			عدد الجزيئات N
			الكتلة المولية Mr