الفصل الخامس المول

اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي :

وحدة النظام الدولي المستخدمة في قياس كمية المادة هي :

النيوتن	الكيلو جرام	المول

من وحدات العد الشائعة :

الزوج	المول	الكيلو جرام

عدد افوجادرو يساوي :

$1.022X10^{33}$	$1.097X10^{-7}$	$6.022X10^{23}$

عدد مولات ٢٠ جم من FeO يساوي : علما بأن (O=16 g\mol , Fe=56 g\mol)		
0.27 mol	3.6 mol	16 mol

نحتاج لحساب الكتلة المولية أولا
لنعوض عنها في القانون

الكتلة المولية:

FeO=(1X56)+(1X16)=72g\m

$$\text{عدد المولات} = \frac{\text{الكتلة بالجرام}}{\text{الكتلة المولية}} = \frac{20\ g}{72\ g\backslash mol} = 0.27\ mol$$

ما الكتلة بالجرام لـ 2.5mol من الماء H_2O علما بأن (H=1 , O=16)

الحل : الكتلة بالجرام= عدد المولات X الكتلة المولية

$$2.5x18 = 45\ g$$

نحتاج لحساب الكتلة المولية أولا
لنعوض عنها في القانون

الكتلة المولية:

$H_2O=(1X2)+(1X16)=18g\backslash mol$

احسبي الكتلة المولية لحمض الكبريتيك H_2SO_4 علما بأن (H=1 , S=32 , O=16)

$$H_2SO_4 = (1X2) + (1X32) + (16X4) = 98\ g\backslash mol$$

معلمة المادة أمل قديري

LIVEWORKSHEETS