www.pc-lycee.com

في كل التمارين ، سنستعمل الرموز التالية:

n(X) تمثل كمية المادة النوع X .

N(X) عدد دقائق النوع X .

m(X) كتلة عينة من النوع X.

M(X) الكتلة المولية للنوع X .

$v(X)$ حجم عينة من الغاز X .

V_m الحجم المولي للغازات في ظروف معينة.

التمرين 02

Mohammed Sobhi

-1

$$n(Cu)=\frac{m(Cu)}{M(Cu)} \Rightarrow n(Cu)=\frac{10}{63,5}=0,16\,mol$$

-2

$$n(CO_2)=\frac{m(CO_2)}{M(CO_2)}$$

$$M(CO_2)=M(C)+2M(O)=12+2\times16=44\,g.mol^{-1}$$

$$\Rightarrow n(CO_2)=\frac{15}{44}=0,34\,mol$$

-3

$$n(CuSO_4,5H_2O)=\frac{m(CuSO_4,5H_2O)}{M(CuSO_4,5H_2O)}$$

$$M(CuSO_4,5H_2O)=63,5+32+4\times16+5\times18=249,5\,g.mol^{-1}$$

$$n(CuSO_4,5H_2O)=1,20.10^{-1}\,mol$$