

الأولى بكالوريا	الكتلة،الحجم،الضغط وكمية المادة	كيمياء حلول 02
-----------------	---------------------------------	----------------

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 01

$$n = \frac{N}{N_A} = \frac{100000}{6,02 \cdot 10^{23}} \Rightarrow n = 1,66 \cdot 10^{-19} \text{ mol}^{-1}$$

$$N = n \times N_A \Rightarrow N = 2,02 \times 6,02 \cdot 10^{23} \Rightarrow N = 1,21 \cdot 10^{24} \text{ جزيئة}^{-2}$$