

الأولى بكالوريا	الكتلة، الحجم، الضغط و كمية المادة	كيمياء حلول 02
-----------------	------------------------------------	----------------

حل التمرين 03

www.pc-lycee.com

في كل التمارين ، سنستعمل الرموز التالية:

- . $n(X)$ تمثل كمية المادة النوع X .
- . $m(X)$ كتلة عينة من النوع X .
- . $N(X)$ عدد دقائق النوع X .
- . $M(X)$ الكتلة المولية للنوع X .
- . $v(X)$ حجم عينة من الغاز X .
- . V_m الحجم المولي للغازات في ظروف معينة.

$$n(Fe) = \frac{m(Fe)}{M(Fe)} \Rightarrow n(Fe) = \frac{1.10^3}{56} = 17,8 \text{ g.mol}^{-1} \quad -1$$

$$m(Fe) = n(Fe) \times M(Fe) \Rightarrow m(Fe) = 112 \text{ g} \quad -2$$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com