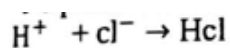


corrigé epreuve physique chimie 2019

Exercice-1

- l'équation d'ionisation de HCl dans l'eau



Exercice-2

- Calcul de V_g (volume du gaz)

Pour un gaz

La quantité de matière est donnée par $n = \frac{V_g}{V_m}$... (1)

$n = CXV$... (2) La concentration est donnée par $C = \frac{n}{V}$

La relation entre les deux équations 1=2

$$\frac{V_g}{V_m} = CXV \rightarrow V_g = CxV \times V_m$$

$$\text{AN : } V_g = 0,01 \times 0,2 \times 24 = 0,048 \text{ L} = 48 \text{ ml}$$

Exercice-3

3-1/- La solution est acide car le $\text{pH}=2$ est inférieur à 7

3-2/- L'ion qui caractérise ce genre de solution est l'ion hydrogène

3-3/- La dilution d'une solution acide augmente le pH