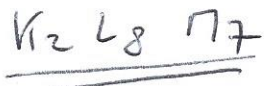


Exercice 3

1) a) La tendance électronique de l'atome de chlore est



b) on applique la règle de l'octet, ce qui signifie que l'atome de chlore tend vers l'argon $K_2 L_8 N_8$.

Pour le faire, il doit gagner une électron donc sa charge sera négative.

Donc il donnera l'ion $\underline{\underline{Cl^-}}$

2) (1) $(K)^2 (L)^8$

(2) interactions électrostatiques

(3) électro-négatif

(4) polarité

(5) H_2O

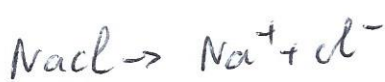
(6) ~~atome~~ Hydrogène

(7) chlore

(8) Cl^- (ion chlorure)

3) a) La masse molaire du NaCl est : $23 + 35,5 \text{ g/mol} = 58,5 \text{ g/mol}$

Donc $11,7 \text{ g}$ de NaCl $\rightarrow \frac{11,7}{58,5} = 0,2 \text{ mol}$



donc $n(NaCl) = n(Na^+) = n(Cl^-)$

$$\text{Donc } [Cl^-] = \frac{0,2}{0,25} = \underline{\underline{0,8 \text{ mol/L}}}$$

$$b) V_2 = \frac{V_1}{2} = 0,125 \text{ L}$$

$$\text{Donc } [Cl^-] = \frac{0,2}{0,125} = \underline{\underline{1,6 \text{ mol/L}}}$$