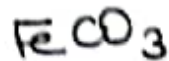
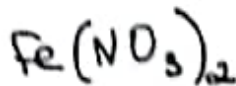
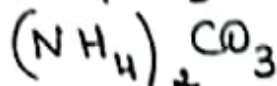
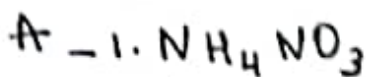


Deuxieme exercice



2. Carbonate d'ammonium $(1/4)$

nitrate d'ammonium $(1/4)$

nitrate de fer(II) $(1/4)$

Carbonate de fer(II) $(1/4)$

. 2.

B - charge électronique $X^{2+} = nbe\ d'e^- \times (-1,6 \cdot 10^{-19})$
 $= -16 \cdot 10^{-19} \text{ C}$

1. $nbe\ d'e^-$ localisé de son nuage : $\frac{\text{charge électronique}}{\text{charge d'un } e^-}$

$$\frac{(1)}{(2)} \frac{+16 \cdot 10^{-19}}{+1,6 \cdot 10^{-19}} = 10$$

2. $X \rightarrow 2e^- + X^{2+}$ le $nbe\ d'e^-$ de X (l'atome est 12 $(\frac{3}{4})$)

3 - pour $Z = 12$ la conf est $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$

(1) $X \in$ à la 3^e période et au II^e groupe.

4 - III^e période que $X \Rightarrow Y \in$ la 3^e période.
halogène $\Rightarrow Y \in$ au VII^e groupe donc
sa dernière couche est $3p^5$.

(1) d'où la conf est $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$.

C - 1. Valence = 2 $(1/4)$

2 - Conf de l'atome correspondant : $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$.
 $\Sigma e^- = 16 \Rightarrow$ l'atome est neutre le $nbe\ d'e^- = nbe$

(1) de $p^+ = 16$ or $Z =$ numéro atomique = $nbe\ de\ p^+$
 $= 16$.