

$m = 2,94\text{g}$

$C = 0,15\text{M}$

$M = 39.2 + 52.2 + 7.16$   
 $= 294\text{g/mol}$

no  $n = 0,01\text{mol}$

$0,03$

$\Delta n = 1.0,01$

$= 3.0,01$

0

0

$n_{\text{H}_2\text{SO}_3} = 0,03\text{mol}$

?  $V_S$      $n = C \cdot V_S$  ou  $C = \frac{n}{V_S}$

$V_S = \frac{n}{C} = \frac{0,03}{0,15} = 0,2\text{L}$

! ne pas prendre comme  
 contre-ion des  $\text{H}^+$

un  $\text{SO}_3^{--}$  supplémentaire  
 sinon le nombre de

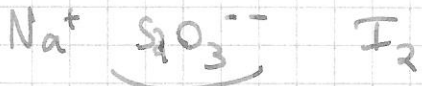
$\text{H}_2\text{SO}_3$  des réactifs (4 dans ce cas)  
 ne donne pas le

nombre de  $\text{H}_2\text{SO}_3$  qui

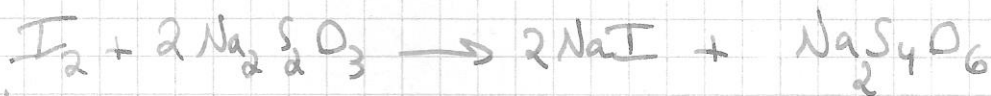
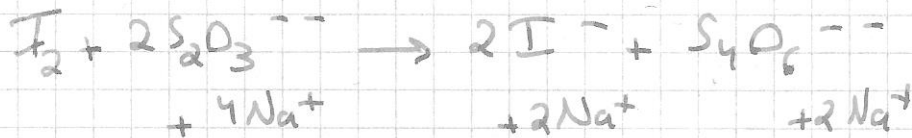
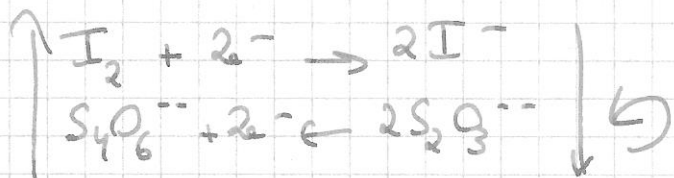
s'oxydent: 3 seulement,

le 4<sup>e</sup> est "spectateur"

(14)



pas présent dans tableau de Mendéléiev mais bien dans annexe 3



$$V_S = 200 \text{ mL} \quad ? \text{ m}$$

$$C = 0,01 \text{ M}$$

$$\downarrow \times V_S = 0,2 \text{ L}$$

$$m_0 \quad m = 0,002 \text{ mol} \quad 0,004$$

$$\Delta n \quad -1.0,002 \quad -2.0,002$$

$$n_f \quad \underline{\quad 0 \quad} \quad \underline{\quad 0 \quad}$$

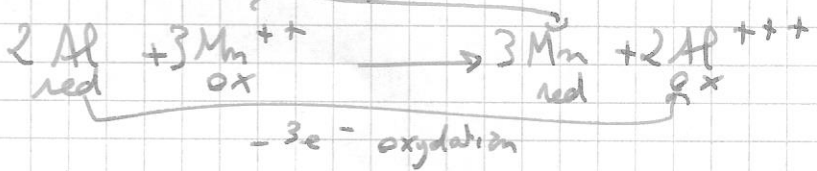
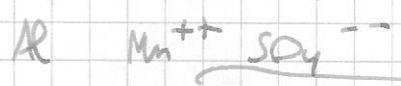
$$m_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} = 0,004 \text{ mol}$$

$$\downarrow \times M = 2.23 + 2.32 + 3.16 = 158 \text{ g/mol}$$

$$m = 0,632 \text{ g}$$

15

Al et MnSO<sub>4</sub>

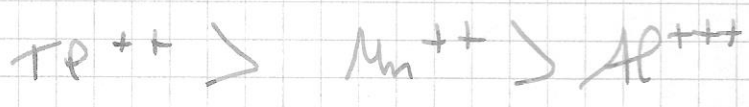


Al red + fort que Mn  
Mn<sup>++</sup> ox + fort que Al<sup>+++</sup>

Mn et TP(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>  
Mn TP<sup>+++</sup> NO<sub>3</sub><sup>-</sup>



Mn red + fort que TP  
TP<sup>+++</sup> ox + fort que Mn<sup>++</sup>



17

	Fe <sup>+++</sup>	Pb <sup>++</sup>	Zn <sup>++</sup>
Zn	Essai 1		
Pb	Essai 3		Essai 2

4 couples  
à classer  
besoin de  
3 essais

Essai 1 (si) oui réaction: Fe<sup>+++</sup> ox + fort que Zn<sup>++</sup> ok tableau

Essai 2 (si) oui réaction: Zn<sup>++</sup> ox + fort que Pb<sup>++</sup>  
non pas ok tableau donc pas de réaction  
Pb<sup>++</sup> ox + fort que Zn<sup>++</sup>

Pb<sup>++</sup> et Fe<sup>+++</sup> + forts que Zn<sup>++</sup>  
à comparer

Essai 3 (si) oui réaction: Fe<sup>+++</sup> ox + fort que Pb<sup>++</sup> ok tableau