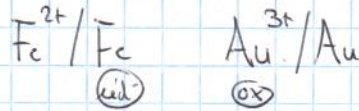


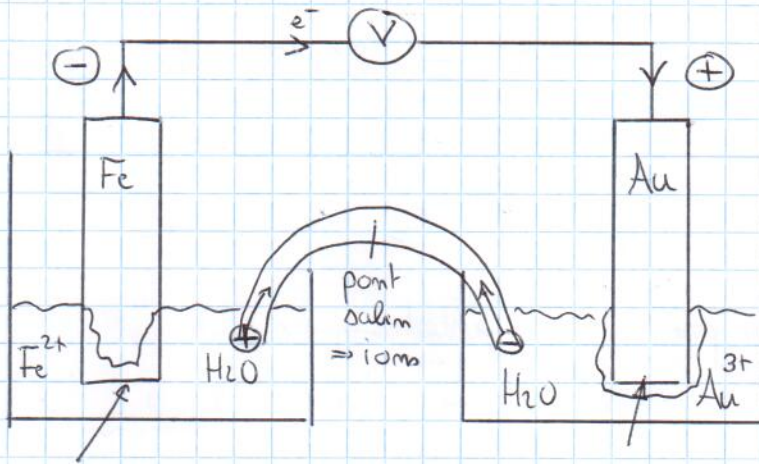
Problème 1

- a) Lorsque  $Au^{3+}$  se transforme en  $Au^0$ , il gagne  $3e^- \Rightarrow$  il s'agit d'une réduction!
- b)  $Fe^{2+}$  gagne des  $e^-$  (2) lorsqu'il est réduit en  $Fe$
- c)  $Al^{3+}$  gagne des  $e^-$  lorsqu'il est réduit en  $Al^0$

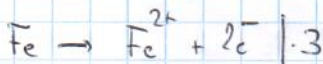
Problème 2



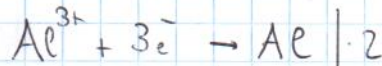
a) + b)



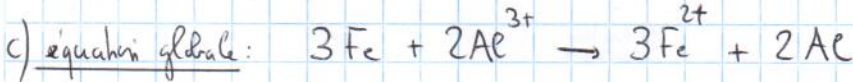
1/2 réaction d'oxydation



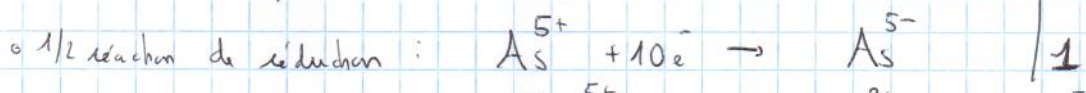
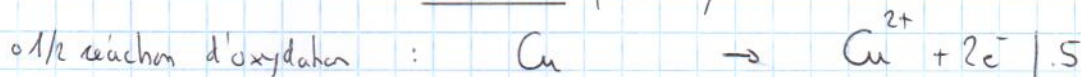
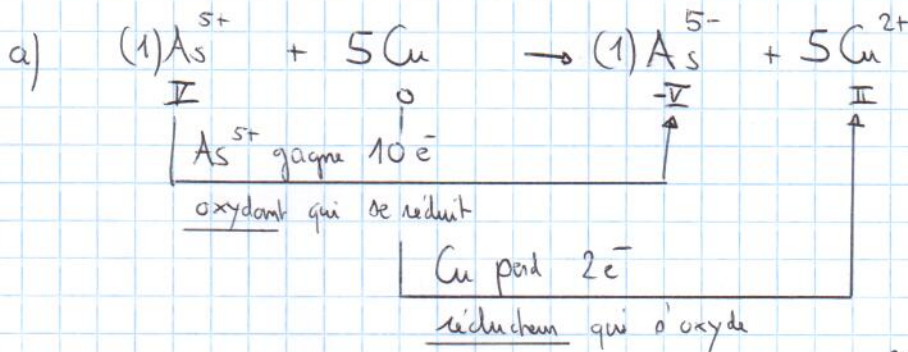
1/2 réaction de réduction



ppmc : ⑥

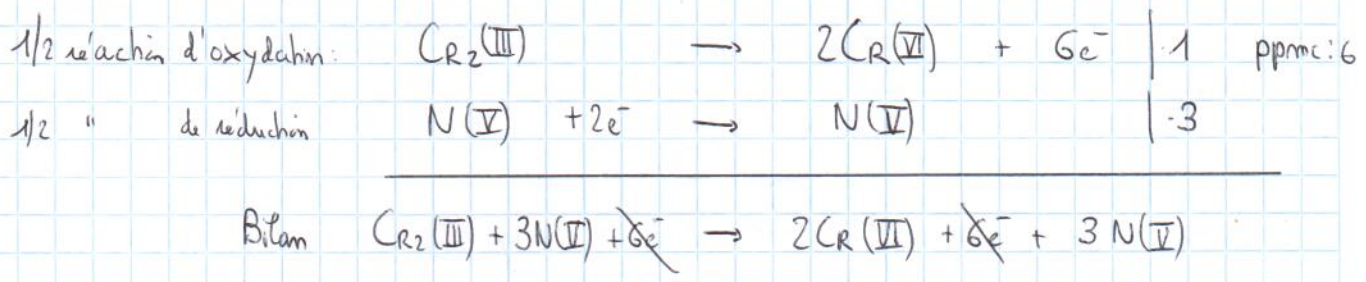
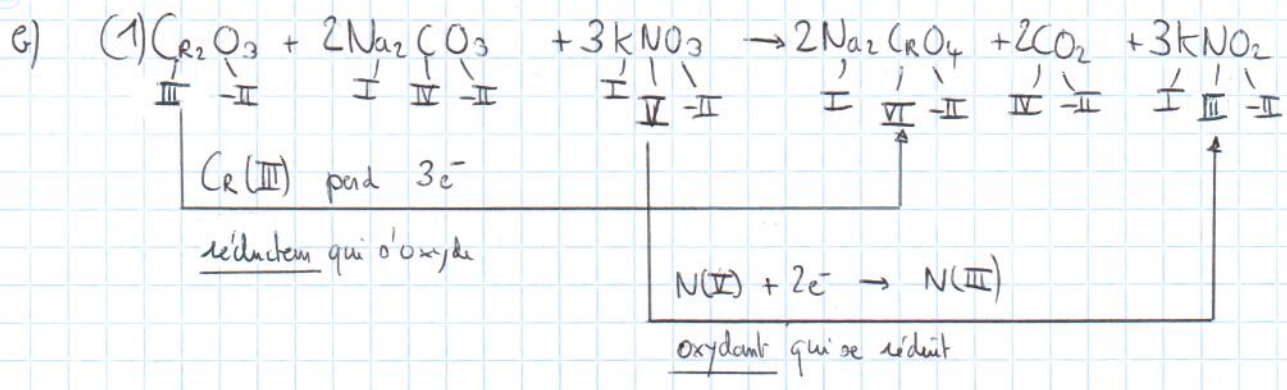


Problème 3



ppmc : 10





Problème 4

a) une oxydation est une perte d' $e^- \Rightarrow$  réducteur qui s'oxyde

(ex)  $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2e^- \quad \text{) oxydation}$

b) un réducteur est un donneur d' $e^-$

(ex)  $\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3e^-$   
réducteur

