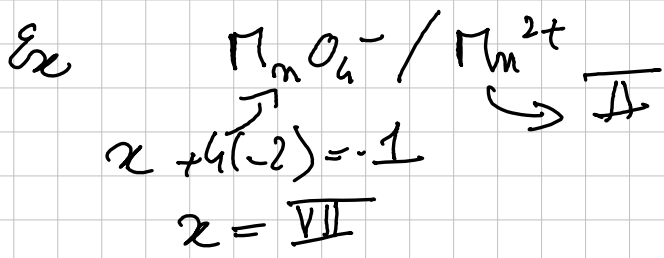


3°) Application à l'équilibrage des demi-équations et équations redox



Méthodologie:

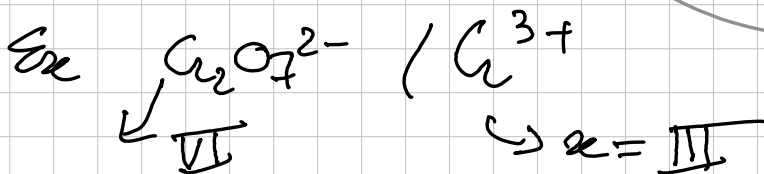
1) Déterminer le n.o. de l'oxydant et des réducteurs.

2) Équilibrer les coeff. des l'oxydant et des réducteurs

3) Déterminer le n.b. d'e⁻ nécessaires

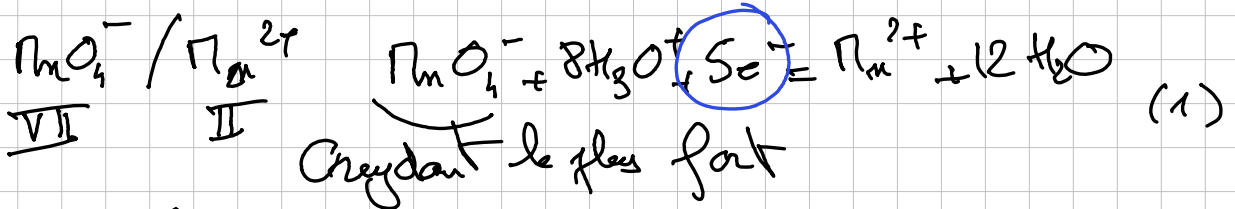
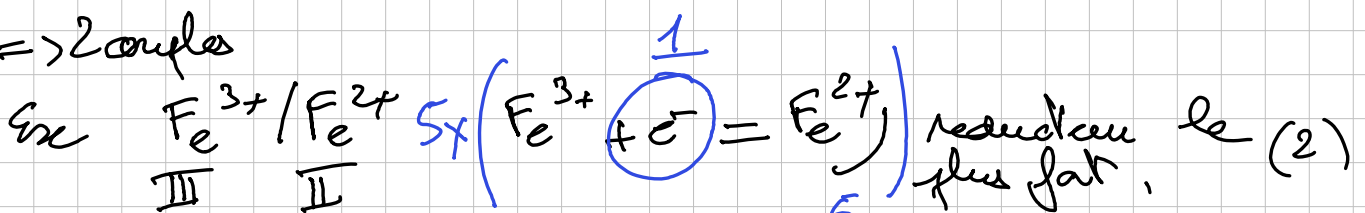
4) Équilibrer la charge totale avec l'aide du solvant (H₃O⁺ ou OH⁻)

5°) Régaler des H₂O pour équilibrer les H et les O.

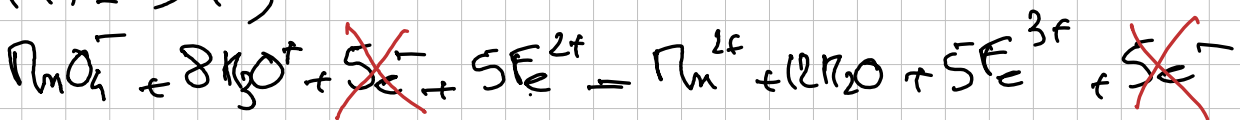


Application à l'écriture d'une réaction électrochimique:

=> 2 couples

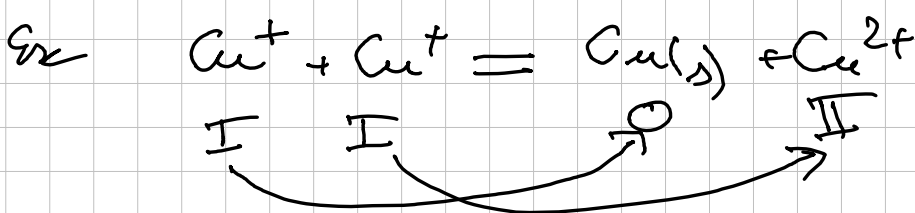


(1) - 5 (2)



4°) Cas particuliers

Dismutation: si au cours d'une réaction redox le nombre d'oxydation d'une espèce augmente et diminue simultanément, on parle de réaction de dismutation.



Prodismutation (ou rétrodismutation): phénomène inverse

