

Programme Colle 23

***** Notion de cours/méthodes à maîtriser
(Autotest à faire avant de venir en colle !)******

Au programme :

— **Sol 1 : Réactions d'oxydoréduction**

1. **Une question de cours parmi les possibles et leurs variantes :**

- (a) Reconnaître l'oxydant et le réducteur d'un couple Ox/Red et écrire la demi-équation électronique associée.
- (b) Ecrire l'équation-bilan d'une réaction redox (+ savoir identifier l'oxydant et le réducteur qui réagissent).
- (c) Exprimer la constante d'équilibre à partir des potentiels standard fournis et du bon nombre d'électrons échangés pour une réaction redox donnée.

2. **Un ou deux exercice(s)**, portant sur :

◇ **Sol 1 : Réactions d'oxydoréduction**

. **EST-CE QUE JE SAIS**

NOM Prénom :

NOTE :

◇ : **Sol 1 : Réactions d'oxydoréduction**

- Reconnaître l'oxydant et le réducteur d'un couple Ox/Red et écrire la demi-équation électronique associée.
- Ecrire l'équation-bilan d'une réaction redox (+ savoir identifier l'oxydant et le réducteur qui réagissent).
- Décrire la constitution (électrodes, pont salin) et le fonctionnement d'une pile (anode, cathode, sens de circulation des électrons, du courant)
- Exprimer les réactions qui se produisent à l'anode et à la cathode et l'équation globale de fonctionnement de la pile
- Exprimer la fem d'une pile.
- Exploiter la formule de NERNST (rappelée) pour exprimer le potentiel d'un couple redox.