

NOM :

Interrogation 5A du mardi 17 mars 2015

- 1) Qu'est-ce qu'une réduction ?
- 2) On donne les deux espèces suivantes du même couple : $\text{Ag}_2\text{O}(\text{s})$ et $\text{Ag}(\text{s})$
 - a) Déterminer la demi-équation électronique entre les deux espèces.

b) On donne l'autre couple suivant : $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})/\text{Cu}(\text{s})$. Avec quelle espèce de ce nouveau couple $\text{Ag}_2\text{O}(\text{s})$ est-il susceptible de réagir ? Justifier puis donner l'équation finale d'oxydoréduction.
 - c) Lors de cette réaction, qui est oxydé par qui en quoi ?
- 3) Énoncer le principe de conservation de l'énergie.
- 4) Donner la définition d'un rendement énergétique en introduisant toutes les données nécessaires (au dos).

NOM :

Interrogation 5B du mardi 17 mars 2015

- 1) Énoncer le principe de conservation de l'énergie.
- 2) Donner la définition d'un rendement énergétique en introduisant toutes les données nécessaires (au dos)
- 3) Qu'est-ce qu'une oxydation ?
- 4) On donne les deux espèces suivantes du même couple : $\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$ et $\text{Al}(\text{s})$
 - a) Déterminer la demi-équation électronique entre les deux espèces.

b) On donne l'autre couple suivant : $\text{Zn}^{2+}(\text{aq})/\text{Zn}(\text{s})$. Avec quelle espèce de ce nouveau couple $\text{Al}(\text{s})$ est-il susceptible de réagir ? Justifier puis donner l'équation finale d'oxydoréduction.
 - c) Lors de cette réaction, qui est réduit par qui en quoi ?