

TUTORAT BCM 2013-2014 – Chimie Physique

ERRATA Séance n°2 – Semaine du 10/03/2014

Solubilités et Equilibres Redox

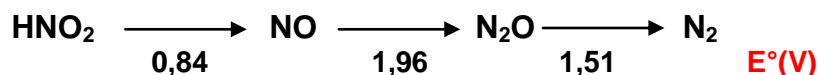
Les ERRATA suivants ne changent **PAS** les corrections données en séances mais sont simplement des précisions sur les items afin qu'il n'y ait pas d'ambiguïté.

QCM n°5 : On considère une solution 1 de $\text{Fe}(\text{OH})_3$ et une solution 2 de $\text{Mg}(\text{OH})_2$.

Données : $Ks_1 = 4.10^{-40}$
 $Ks_2 = 10^{-11}$

- A. La solution 1 précipite **à partir de** $\text{pH} = 6$.
- B. La solution 2 précipite **à partir de** $\text{pH} = 10,4$.
- C. **Au regard des ions de ces deux solutions** ce sont les ions Fe^{3+} qui précipiteront en premier.

QCM n°9 : Soit le diagramme de Latimer pour l'azote à 25°C et à $\text{pH} = 0$:



- E. La variation d'enthalpie libre **standard** associée à la réaction entre NO et N_2 est positive.