

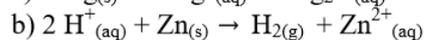
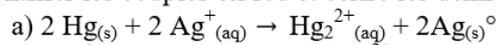
ChiMie	L'oxydo-réduction.	Les exos.
--------	--------------------	-----------

Exercice 1 : Couples rédox Écrire les $\frac{1}{2}$ -équations des couples Oxydant/Réducteur suivants :



Exercice 2 : Identifier des couples Ox/réd

Identifier les couples ox/réd et écrire les demi-équations dans le sens où elles se produisent.



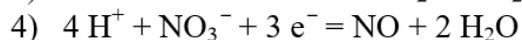
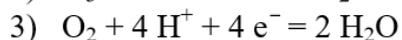
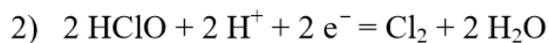
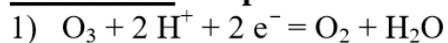
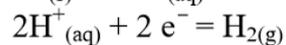
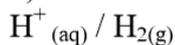
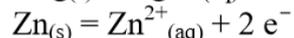
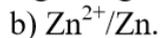
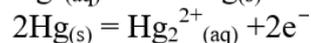
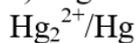
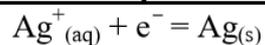
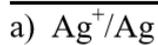
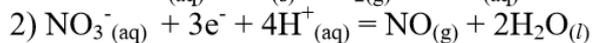
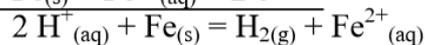
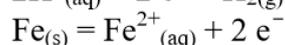
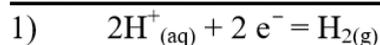
Exercice 3 : Réactions d'oxydoréduction avec le fer par action d'un acide

Écrire les demi-équations électroniques puis l'équation de la réaction qui se produit entre :

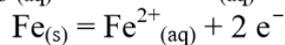
1) le fer métallique et les ions $H^+_{(aq)}$ de l'acide chlorhydrique conduisant à la formation d'ions Fe^{2+} .

2) le fer métallique et les ions NO_3^- de l'acide nitrique conduisant à un dégagement de monoxyde d'azote.

Données : couples redox $Fe^{2+}_{(aq)}/Fe_{(s)}$; $H^+_{(aq)}/H_{2(g)}$; $NO_3^-_{(aq)}/NO_{(g)}$;

Exercice 1 : Couples redox**Exercice 2 : Identifier des couples Ox/réd****Exercice 3 : Réactions d'oxydoréduction avec le fer par action d'un acide**

X2



X3

