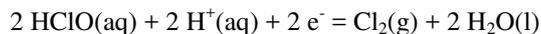


NOM :

Interrogation 2A du jeudi 21 mars 2019

1) Qu'est-ce qu'un oxydant ?

2) On considère la demi-équation rédox suivante :



a) Quel est le couple oxydant/réducteur mis en jeu dans cette demi-équation électronique ?

b) On considère un autre couple $\text{Al}^{3+}(\text{aq}) / \text{Al}(\text{s})$. Ecrire la demi-équation électronique correspondante.

c) $\text{Al}(\text{s})$ du couple précédent réagit avec quelle espèce du couple de la question a) ? Pourquoi ? Ecrire l'équation correspondante.

3) compléter le tableau d'avancement suivant et, au dos, indiquer ce que signifie l'expression littérale de la case (*)

etat	avancement	2 HCl(aq)	+	Ca(OH) ₂ (s)	→	CaCl ₂ (s)	+	2 H ₂ O(l)
EI								
Einter		(*)						
EF								

NOM :

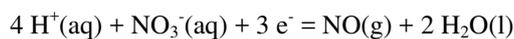
Interrogation 2B du jeudi 21 mars 2019

1) compléter le tableau d'avancement suivant et, au dos, indiquer ce que signifie l'expression littérale de la case (*)

etat	avancement	2 HCl(aq)	+	Ca(OH) ₂ (s)	→	CaCl ₂ (s)	+	2 H ₂ O(l)
EI								
Einter		(*)						
EF								

2) Qu'est-ce qu'un réducteur ?

3) On considère la demi-équation rédox suivante :



a) Quel est le couple oxydant/réducteur mis en jeu dans cette demi-équation électronique ?

b) On considère un autre couple $\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) / \text{Fe}(\text{s})$. Ecrire la demi-équation électronique correspondante.

c) $\text{Fe}(\text{s})$ du couple précédent réagit avec quelle espèce du couple de la question a) ? Pourquoi ? Ecrire l'équation correspondante.