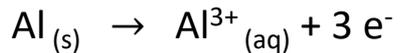


Cartes Questions

Exemples : Séquences 3 et 4 - Terminale PCM

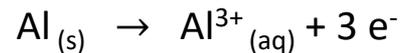


Nombre d'oxydation de l'aluminium dans chaque espèce ?



Définition d'un oxydant

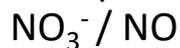
Espèce capable de gagner des électrons



Oxydation ou réduction ?

Oxydation (perte électrons !)

Équation de demi-réaction du couple



Les électrons sortent du pôle - ou + d'une pile ?

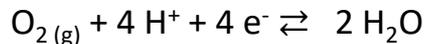
Pôle -

Les électrons sortent de l'anode ou de la cathode d'une pile ?

De l'anode (oxydation donc perte d'électrons)

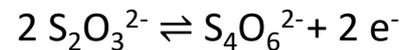
Capacité d'une pile : $Q = 9650 \text{ C}$
Nombre de moles d'électrons pouvant circuler ? $F = 96500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$

$$n_{e^{-}} = Q/F = 9650 / 96500 = 0,1 \text{ mol}$$

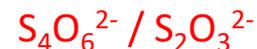


Identifier l'oxydant et le réducteur

O_2 oxydant / H_2O réducteur



Ecrire le couple redox



Quel type de réaction à la cathode d'une pile ?

Réduction (gain d'électrons)

Comment sont les sens de déplacement des électrons et du courant I dans un circuit ?

Sens opposés

Dans un couple redox, où est le nombre d'oxydation le plus élevé : oxydant ou réducteur ?

oxydant