

## Activité 8.3 – Principe de fonctionnement d'un éthylotest

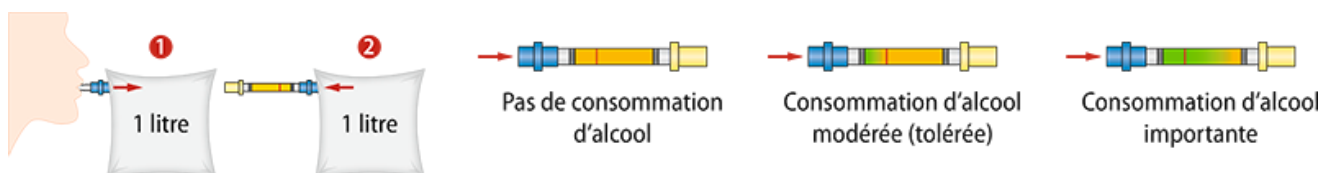
### Objectifs :

- Comprendre le principe d'un éthylotest
- Revoir les réaction d'oxydoréduction

### Document 1 – Principe de l'éthylotest

L'éthylotest est constitué d'un tube en verre dans lequel on fait circuler l'air préalablement expiré dans un ballon en plastique de 1 litre. L'air expiré traverse une zone constituée de grains jaune-orangé de dichromate de potassium. Si l'haleine contient de l'alcool, le solide jaune-orangé devient vert.

Un repère situé au premier tiers de la zone de détection indique la limite légale à ne pas dépasser, qui correspond à  $0,25 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$  d'air expiré ou  $0,5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  dans le sang, soit deux verres standard d'alcool.



### Document 2 – Dichromate de potassium

Le dichromate de potassium  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  est un solide ionique constitué de cations potassium  $\text{K}^+$  incolores et d'anions dichromate responsables de la couleur jaune-orangé.

Le dichromate est un oxydant et les ions  $\text{K}^+$  n'interviennent pas : ils sont spectateurs.

L'anion dichromate est très toxique, cancérigène et nuit à l'environnement.



### Document 3 – Rappel sur les réaction d'oxydo-réduction

Un **oxydant** est une espèce chimique capable d'**obtenir** un ou plusieurs **électrons**.

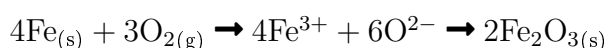
Un **réducteur** est une espèce chimique capable de **relâcher** un ou plusieurs **électrons**.

Un oxydant et un réducteur forment un couple Oxydant/Réducteur, si l'on peut passer de l'un à l'autre par le gain ou la perte d'électrons. Le couple est noté Ox/Réd. ► *Exemple* :  $\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}$ .

Une réaction d'**oxydoréduction** a lieu quand on met en contact un oxydant et un réducteur de deux couples différents.

Elle met donc en jeu deux couples oxydant/réducteur. Par exemple avec un couple du fer :  $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}$  ; et un couple de l'oxygène :  $\text{O}_2/\text{O}^{2-}$

Le gaz  $\text{O}_2$  va réagir avec le solide Fe, pour se transformer en ion  $\text{Fe}^{3+}$  et en ion  $\text{O}^{2-}$ , qui vont se combiner pour former de l'hématite solide  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  (la rouille).



#### Document 4 – Réaction d'oxydo-réduction dans un éthylotest

L'éthylotest exploite une réaction chimique d'oxydoréduction. L'éthanol  $C_2H_6O$  contenu dans l'air expiré par une personne alcoolisée constitue le réducteur destiné à être oxydé en acide éthanoïque  $C_2H_4O_2$  par l'ion dichromate  $Cr_2O_7^{2-}$  contenu dans le tube de test.

Couple Ox/Red	$Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+}$	$C_2H_4O_2/C_2H_6O$
Couleurs	orange/vert	incolore/incolore
Demi-équation	$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^-$ $= 2 Cr^{3+} + 7 H_2O$	$C_2H_4O_2 + 4H^+ + 4e^-$ $= C_2H_6O + H_2O$

**1 —** Qui est l'oxydant dans le couple formé par l'ion dichromate et l'ion chromique  $Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+}$  ?  
Même question pour l'éthanol et l'acide éthanoïque  $C_2H_4O_2/C_2H_6O$ .

#### Document 5 – Démarche pour établir l'équation d'une réaction d'oxydoréduction

Pour établir l'équation d'une réaction d'oxydoréduction il faut

- Identifier les deux réactifs Oxydant<sub>1</sub> et Réducteur<sub>2</sub>.
- Écrire, l'une sous l'autre, les deux demi-équations en mettant les réactifs à gauche.
- Ajuster les coefficients des deux demi-équations pour obtenir le même nombre d'électrons.
- Additionner côté par côté les deux demi-équations.
- Vérifier que les charges et les éléments sont conservés, puis supprimer les électrons.

**2 —** Établir l'équation de la réaction d'oxydoréduction entre l'éthanol et sous la forme Oxydant<sub>1</sub> + Réducteur<sub>2</sub> → Réducteur<sub>1</sub> + Oxydant<sub>2</sub>.

**3 —** Interpréter les changements de couleurs observés lorsque l'éthylotest est positif.