

Nom

Date :

L'eau oxygénée.

Objectif général: être capable d'acquérir les connaissances nécessaires à la manipulation des produits contenant de l'eau oxygénée.

⇒ **Définir un produit oxydant:**

.....

⇒ **Formule brute** de l'eau oxygénée : .....

⇒ **Le pH** de cette solution est ..... il se situe entre .....

⇒ **Les produits oxydants utilisés en coiffure sont:**

- .....
- .....
- .....
- .....
- .....

⇒ **Description d'un oxydant :**

.....

⇒ La force d'un oxydant s'exprime par son **pourcentage** (%) ou par son **titre**(volumes).

**Le pourcentage** correspond à la concentration d'eau oxygénée pure contenue dans une solution.

**Le titre** (*exprimé en volumes*) correspond au nombre de litres d'oxygène gazeux que peut libérer un litre de solution qui se décompose.

*Exemples :*            1 litre d' H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> à 10 volumes libère 10 litres d'oxygène gazeux  
                              1 litre d' H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> à 20 volumes libère 20 litres d'oxygène gazeux, etc.

⇒ **Rôle des produits oxydants :**

.....

⇒ **Utilisations:**

- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....

⇒ **Précautions :**

- Réaliser un diagnostic méticuleux
- ne pas mettre au contact d'objet métallique
- porter des gants mono usage,
- éviter d'inhaler et porter un masque,
- éviter le contact avec les yeux, en cas de contact rincer immédiatement,
- manipuler les produits oxydants dans un espace bien ventilé ou aéré.
- stoker à l'abri de la lumière et de l'humidité.

## AVEZ-VOUS BIEN COMPRIS ?



**L'appellation chimique de l'eau oxygénée est :**

- Hydroxyde d'ammonium
- Peroxyde d'oxygène
- Peroxyde d'hydrogène

**La formule chimique de l'eau oxygénée est :**

- H<sub>2</sub>O<sub>1</sub>
- H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- NH<sub>4</sub>OH
- NH<sub>3</sub>

1 litre d' H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> à 30 volumes libère ..... litres d'oxygène gazeux.

1 litre d' H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> à 10 volumes libère ..... litres d'oxygène gazeux.

➔ Tableau de correspondance pour les oxydants.

Pourcentage d'oxydant	Volumes
%	----- Volumes

✂ Tableau de correspondance pour les révélateurs.

Pourcentage des révélateurs	Volumes
1,9% ( <i>Wella</i> )	----- Volumes
2,7% ( <i>L'Oréal</i> )	----- Volumes
3,75%	----- Volumes
4% ( <i>Wella</i> )	----- Volumes
4,5% ( <i>Revlon</i> )	15 volumes

Comment le calculer ?

Comment le calculer ?

Comment le calculer ?

Comment le calculer ?

⇒ **Définir un produit oxydant:**

Un oxydant est un produit capable de libérer de l'oxygène en se décomposant.

⇒ **Formule brute** de l'eau oxygénée :  $H_2O_2$

⇒ **Le pH** de cette solution est **ACIDE** il se situe entre **3 et 4**

⇒ **Les produits oxydants utilisés en coiffure sont:**

- l'eau oxygénée
- les révélateurs
- les oxydants crèmes
- les persels
- les fixateurs de permanente et lissage thiolé

⇒ **Description d'un oxydant :**

Une eau oxygénée avec un support crémeux

⇒ **La force d'un oxydant s'exprime par son pourcentage (%) ou par son titre (volumes).**

**Le pourcentage** correspond à la concentration d'eau oxygénée pure contenue dans une solution.

**Le titre (exprimé en volumes)** correspond au nombre de litres d'oxygène gazeux que peut libérer un litre de solution qui se décompose.

**Exemples :** 1 litre d'  $H_2O_2$  à 10 volumes libère 10 litres d'oxygène gazeux  
1 litre d'  $H_2O_2$  à 20 volumes libère 20 litres d'oxygène gazeux, etc.

⇒ **Rôle des produits oxydants :**

Libérer de l'oxygène pour provoquer une oxydation (oxyde la fibre capillaire).

⇒ **Utilisations:**

- en permanente : libère de l'oxygène afin de reconstruire les liaisons disulfures.
- en coloration, oxyde les pigments mélaniques provoquant l'éclaircissement et oxyde les précurseurs en les transformant en colorant.
- en décoloration : oxyde les pigments naturels provoquant leur éclaircissement progressif.
- en décapage, oxyde les pigments artificiels provoquant leur éclaircissement.
- en mordantage ; sensibilise la fibre capillaire et ramollit la kératine.
- Hémostatique et antiseptique.

⇒ **Précautions :**

- réaliser un diagnostic méticuleux
- ne pas mettre au contact d'objet métallique
- porter des gants mono usage,
- éviter d'inhaler et porter un masque,
- éviter le contact avec les yeux, en cas de contact rincer immédiatement,
- manipuler les produits oxydants dans un espace bien ventilé ou aéré.
- stoker à l'abri de la lumière et de l'humidité.