

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' H₂O₂ à 10 volumes libère 10 litres d'oxygène gazeux
1 litre d' H₂O₂ 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 :

- H₂O₁
- H₂O₂
- NH₄OH
- NH₃

1 litre d' H₂O₂ à 30 volumes libère litres d'oxygène gazeux.

1 litre d' H₂O₂ à 10 volumes libère litres d'oxygène gazeux.

➤ Tableau de correspondance pour les oxydants.

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

✂ Tableau de correspondance pour les révélateurs.

Pourcentage des révélateurs	Volumes
1,9% (Wella)	----- Volumes
2,7% (L'Oréal)	----- Volumes
3,75%	----- Volumes
4% (Wella)	----- Volumes
4,5% (Revlon)	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.