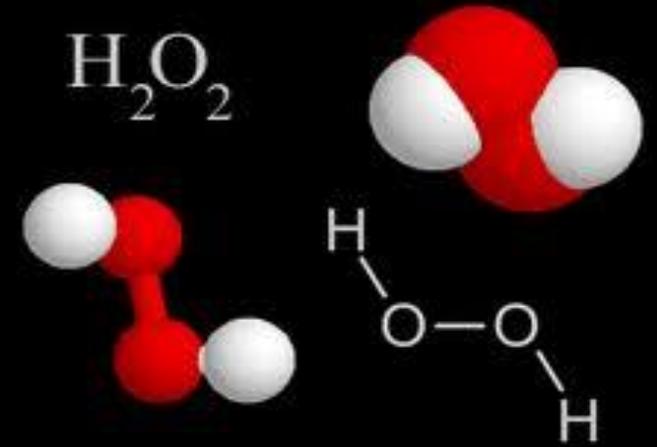


PEROXIDO DE HIDROGENO “AGUA OXIGENADA”



¿COMO INFLUYE Y PARA QUE LA USAMOS EN NUESTRA PROFESION?

- **Polimeriza** los pigmentos del tinte
- Aclara el cabello “**oxida**”
- Produce ácido **cistéico**
- Se **descompone** con luz, calor, impurezas y medios alcalinos
- **Combustiona** con metales como plata, bronce o **cobre**
- **Aditivos** como el bisabolol mejoran su fórmula especialmente en altos Vol.
- **PH. Ácido.** De **2** a **3** al **35%**. De **1** a **2** al **50%**. De **1** al **70% - 100%**
- **Reblandece** la pasta cementante intercuticular “cell membrane complex”

¿QUÉ SON LOS VOLÚMENES Y EL % DEL AGUA OXIGENADA?

Los Vol. son la cantidad de oxígeno que desprende al descomponerse y el % es la cantidad de peróxido de hidrogeno puro diluido.

Ejemplo en Vol.

-1L de A. Oxigenada de 10Vol desprende 10L de Oxígeno.

Ejemplo en %.

-1L de A. Oxigenada al 3% tiene 30ml de H₂O₂ puro y 970ml restantes de agua destilada.

FORMULAS

PARA CONVERTIR EN VOL. EL %

$$\text{VOL.} = 3,29 \times (\%)$$

Ejemplo.

$$3,29 \times 6\% = 19,72 \text{ (20Vol)}$$

PARA FABRICAR H₂O₂

(Cantidad de H₂O₂ necesitada x Vol. Necesitados) : (Vol. Que disponemos)

Ejemplo.

Necesito 60ml. de H₂O₂ de 25Vol. Y dispongo de H₂O₂ de 40Vol :

$$60\text{ml.} \times 25\text{Vol.} = 1500 : 40\text{Vol} = 37,5 \text{ ml.}$$

37,5ml. de 40Vol + 22,5ml. de agua destilada = 60ml. de 25Vol

DESPRENDIMIENTO DE OXÍGENO

$$D = \text{Vol.} \times \text{ml. de H}_2\text{O}_2$$

Vol. = D : Cantidad ml total (ml. H₂O₂ + ml. Tinte) = Vol. Desprendidos.

Ejemplo.

60ml. De tinte + 60ml H₂O₂.

¿Cuánto oxígeno desprende?

$$20\text{Vol} \times 60 \text{ ml.} = 1200\text{ml}$$

1200 : 120ml. (60 + 60) = 10Vol de desprendimiento real.