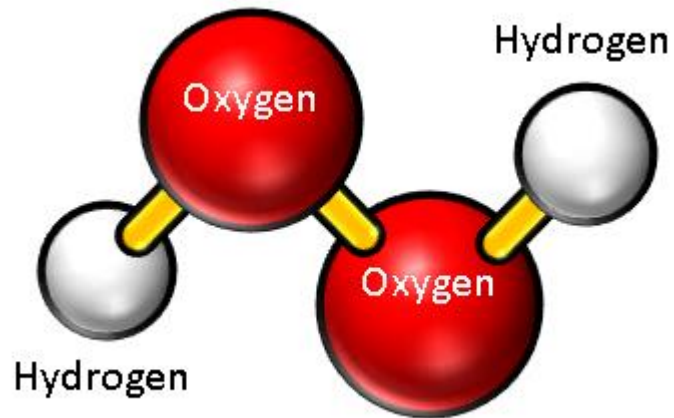


# Décomposition du Peroxyde d'hydrogène



Rapide ou lente ?

Exothermique ou endothermique ?

Comment le savoir ?

Comment influencer la vitesse de décomposition ?

# Recette

1) KI :

Ajouter une pointe de spatule dans l'éprouvette.

Remplir à moitié d'eau distillée.

Agiter pour dissoudre.

2)  $\text{H}_2\text{O}_2$  :

Choisissez un contenant : voir choix plus bas

$\text{H}_2\text{O}_2$  : Donné par le prof

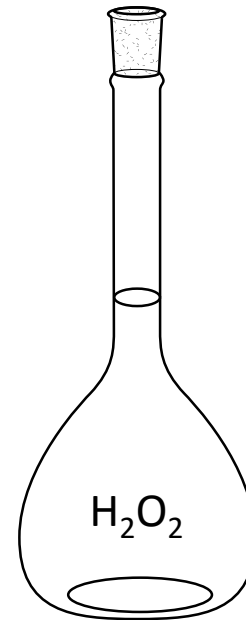
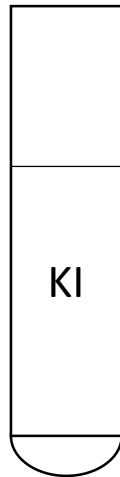
Ajouter 4 gouttes de savon : brassez pour bien diluer.

Ajouter 3 gouttes de colorant : choisissez votre couleur.

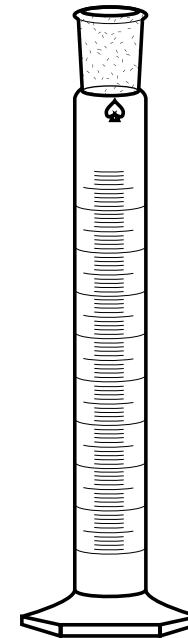
Sécuriser le contenant dans l'évier.

Démarrez votre cellulaire ;- ) !!!

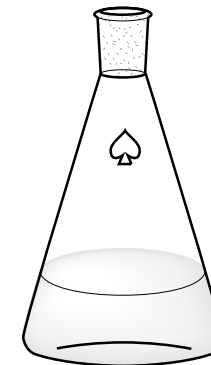
3 ) MÉLANGEZ !!!!!!!!!!!!!!!



ou



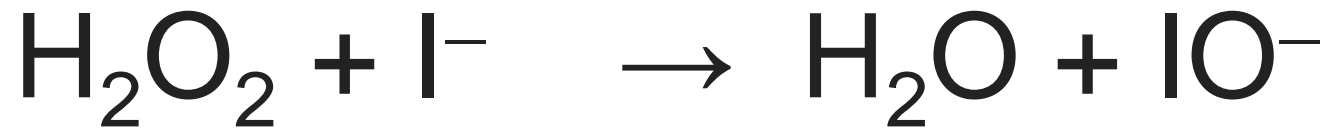
ou



# Décomposition du Peroxyde d'hydrogène



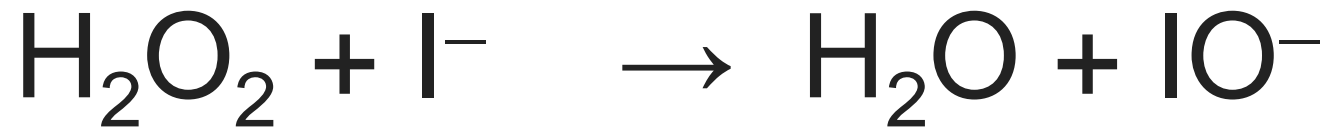
Catalyse par l'ion iodure



# Décomposition du Peroxyde d'hydrogène

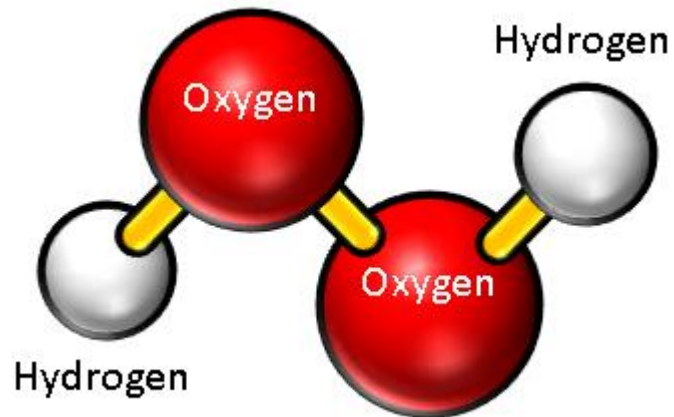


Catalyse par l'ion iodure



$$\Delta H^\circ = -196 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$

# Décomposition du Peroxyde d'hydrogène



Rapide ou lente ?

**LENTE, sauf si catalysée !**

Exothermique ou endothermique ?

**Exothermique !**

Comment le savoir ?

**Dégagement de chaleur !!**

Comment influencer la vitesse de décomposition ?

**Augmenter la température**

**Ajouter un catalyseur**