

## À IMPRIMER POUR LA LEÇON

---



Espèces chimiques

Thiosulfate de sodium + Diode  
⇒ Décoloration lors du mélange



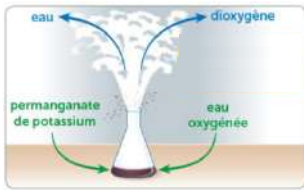
Espèces chimiques

Magnésium + Acide chlorhydrique  
⇒ Effervescence du mélange



Espèces chimiques

civre en poudre + dioxygène  
⇒ couleur de flamme verte



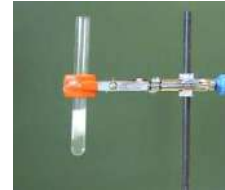
Espèces chimiques

Permanganate de P. + Eau oxygénée  
⇒ Apparition de « nuages »



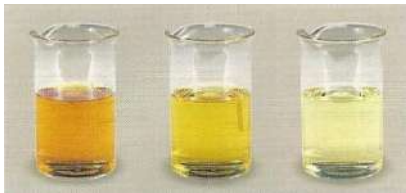
Espèces chimiques

Iodure de P. + Nitrate de plomb  
⇒ coloration « nuage jaune »



Espèces chimiques

Calcaire + Acide chlorhydrique  
⇒ Effervescence du mélange



Espèces chimiques

Diode + Eau  
⇒ Éclaircissement de la couleur



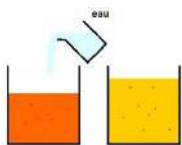
Espèces chimiques

Eau  
⇒ apparition de bulles de vapeur d'eau



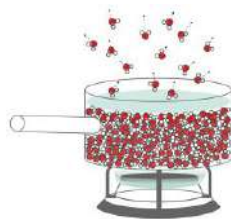
Espèces chimiques

Sel + Eau  
⇒ « Disparition » du sel

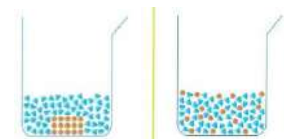


Les particules de diode (orange) sont moins rapprochées par l'ajout de molécules d'eau

⇒ Espèces chimiques INCHANGÉES

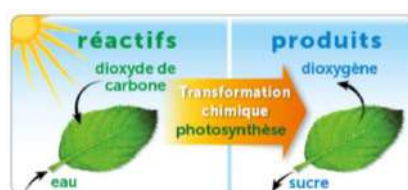





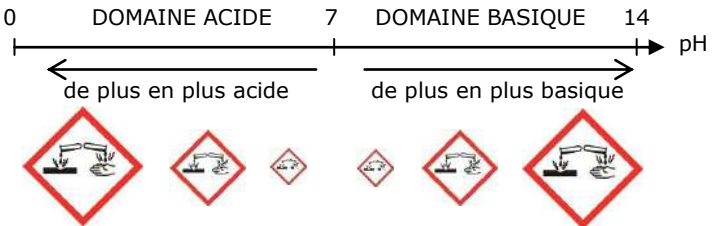
⇒ Espèces chimiques INCHANGÉES






Les molécules de sel se séparent et se répartissent dans l'eau

⇒ Espèces chimiques INCHANGÉES



Espèce chimique	Test caractéristique
Eau	<p>Mets en contact la substance à tester avec du sulfate de cuivre anhydre. Si le sulfate de cuivre anhydre prend une teinte bleue la substance testée contient de l'eau. Sinon, l'eau est absente.</p> 
Dioxyde de carbone	<p>Verse quelques mL d'eau de chaux dans le récipient contenant le gaz et agite. Si l'eau de chaux se trouble, le gaz est du dioxyde de carbone. Sinon, c'est un autre gaz.</p> 
Acidité	 <p>Papier-pH</p> 

Espèce chimique	Test caractéristique
Eau	<p>Mets en contact la substance à tester avec du sulfate de cuivre anhydre. Si le sulfate de cuivre anhydre prend une teinte bleue la substance testée contient de l'eau. Sinon, l'eau est absente.</p> 
Dioxyde de carbone	<p>Verse quelques mL d'eau de chaux dans le récipient contenant le gaz et agite. Si l'eau de chaux se trouble, le gaz est du dioxyde de carbone. Sinon, c'est un autre gaz.</p> 
Acidité	 <p>Papier-pH</p> 