

Synthèse PC1-A3

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé
- Le mélange homogène obtenu est appelé une
- L'eau peut dissoudre un certain nombre de, on dit que c'est un bon
- Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des qui modifie les propriétés du mélange. **lien**

ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-

ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-

On reconnaît une transformation chimique lors :

- de l'apparition d'un gaz (formation de bulles ==> effervescence)
- de l'apparition d'une nouvelle couleur.
- d'un changement de pH.
- d'une combustion, voire d'une explosion.

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé solvant.
- Le mélange homogène obtenu est appelé solution.
- L'eau peut dissoudre un certain nombre de soluté, on dit que c'est un bon solvant.
- Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des ions qui modifie les propriétés du mélange. **lien**

ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-

ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-

On reconnaît une transformation chimique lors :

- de l'apparition d'un gaz (formation de bulles ==> effervescence)
- de l'apparition d'une nouvelle couleur.
- d'un changement de pH.
- d'une combustion, voire d'une explosion.

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé
 - Le mélange homogène obtenu est appelé une
 - L'eau peut dissoudre un certain nombre de, on dit que c'est un bon
 - Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des qui modifie les propriétés du mélange. **lien**
ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-
ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-
-

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé
 - Le mélange homogène obtenu est appelé une
 - L'eau peut dissoudre un certain nombre de, on dit que c'est un bon
 - Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des qui modifie les propriétés du mélange. **lien**
ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-
ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-
-

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé
 - Le mélange homogène obtenu est appelé une
 - L'eau peut dissoudre un certain nombre de, on dit que c'est un bon
 - Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des qui modifie les propriétés du mélange. **lien**
ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-
ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-
-

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé
 - Le mélange homogène obtenu est appelé une
 - L'eau peut dissoudre un certain nombre de, on dit que c'est un bon
 - Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des qui modifie les propriétés du mélange. **lien**
ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-
ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-
-

- Dissoudre consiste à mélanger un composé soluble appelé soluté dans un composé liquide appelé
- Le mélange homogène obtenu est appelé une
- L'eau peut dissoudre un certain nombre de, on dit que c'est un bon
- Les composés dissous n'ont pas disparu ! Ils ne sont plus visibles et donnent généralement naissance à ce que l'on appelle des qui modifie les propriétés du mélange. **lien**
ion monoatomique : ion potassium K^+ , ion calcium Ca^{2+} , ion Chlorure : Cl^-
ion polyatomique : ion citrate : $C_6HO_7^{3-}$, ion hydrogénocarbonate (bicarbonate) : HCO_3^-