



c. Application :

Donner la formule statistique des solides ioniques suivants, écrire leur équation de dissolution dans l'eau et exprimer la concentration des ions en solution en fonction de la concentration molaire c de cette solution.

Sulfure de Zinc :

Chlorure d'aluminium :

Hydroxyde de calcium :

Sulfate d'aluminium :

c. Application :

Donner la formule statistique des solides ioniques suivants, écrire leur équation de dissolution dans l'eau et exprimer la concentration des ions en solution en fonction de la concentration molaire c de cette solution.

Sulfure de Zinc :

Chlorure d'aluminium :

Hydroxyde de calcium :

Sulfate d'aluminium :

c. Application :

Donner la formule statistique des solides ioniques suivants, écrire leur équation de dissolution dans l'eau et exprimer la concentration des ions en solution en fonction de la concentration molaire c de cette solution.

Sulfure de Zinc :

Chlorure d'aluminium :

Hydroxyde de calcium :

Sulfate d'aluminium :

c. Application :

Donner la formule statistique des solides ioniques suivants, écrire leur équation de dissolution dans l'eau et exprimer la concentration des ions en solution en fonction de la concentration molaire c de cette solution.

Sulfure de Zinc :

Chlorure d'aluminium :

Hydroxyde de calcium :

Sulfate d'aluminium :