

EQUILIBRER DES REACTIONS

URL source du document

<http://www.chimix.net/>

Rappels

Quelques règles simples après avoir réviser les ions

Il ne faut pas modifier les formules ou les charges électriques (cas des ions)

On écrit des nombres devant les formules

Un nombre écrit devant une formule concerne tous les éléments de la formule

la partie droite et la partie gauche de l'équation doivent contenir le même nombre de chaque élément.

Commencer par les charges, c'est plus facile : le bilan des charges électriques doit être le même de chaque coté

Exercice 1

1^{ère} série d'équations à équilibrer



Corrigé



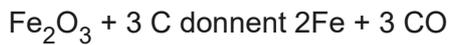
Exercice 2

2^{ème} série d'équations à équilibrer



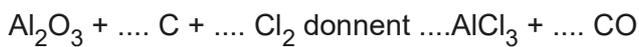


corrigé

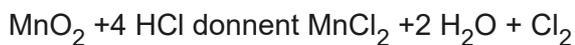
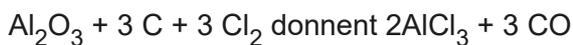


Exercice 3

3^{ème} série d'équations à équilibrer



Corrigé



Exercice 4

dissolution de composés ioniques





autant de charges positives que de charges négatives

Corrigé



Exercice 5

dissolution de composés moléculaires



autant de charges positives que de charges négatives

Corrigé

