

Une solution est un mélange liquide homogène constitué :

Solvant (espèce en excès)	Solutés
---------------------------	---------

Électrolyte composé chimique qui se dissocie en ions.

Point méthode : équilibré une équation de réaction

Conservation de la matière

Conservation de la charge

t=(mol)	4Al	3O ₂	2Al ₂ O ₃
t=0	7	5	1
t=i	5	4,5	2
t=i+T	7-4x	5-3x	1+2x

Le réactif limitant : $x_{\min}=7/4$

Fraction de réactif : $x_{iAl} = (4 \cdot x_i)/7 = 29\%$

Les différents équilibres en solution aqueuse :

- Équilibres acido-basiques
- Équilibres de dissolution/précipitation
- Complexes
- Équilibres redox

Chacun de ces équilibres correspond à un échange entre un donneur et un accepteur appartenant au même couple.

Acide base

Les ions [ions] et C_i pour les molécules neutres.