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 du la matière  Conservation de la charge   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | t=(mol) | 4Al | 3O2 | 2Al2O3 | | t=0 | 7 | 5 | 1 | | t=i | 5 | 4,5 | 2 | | t=i+T | 7-4x | 5-3x | 1+2x |   Le réactif limitant : xmin=7/4  Fraction de réactif : xiAl = (4\*xi)/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 Ci pour les molécules neutres.