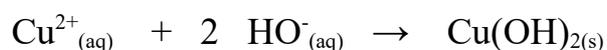


Correction du TP sur les transformations chimiques Notion de réactif, de réactif limitant, équation de réaction, stœchiométrie

L'équation modélisant la réaction chimique est donnée :



A partir de là, tout est dit ou presque :

il y a 2 réactifs : les ions Cu^{2+} et les ions OH^{-}

et 1 seul produit : le $\text{Cu}(\text{OH})_2$

La lecture des coefficients indique : la quantité d'ion OH^{-} consommée est 2 fois plus grande que la quantité consommée d'ion Cu^{2+}

Toute autre formulation sera fautive : soude, solution de cuivre, sulfate de cuivre, solution aqueuse, les solutions, l'eau, les noms inventés, les noms mal écrits, TOUT

Tout raisonnement quantitatif devra s'appuyer sur :

- les coefficients stœchiométriques
 - la quantité initiale de chaque réactif dans le mélange.
- Et rien d'autre.

