

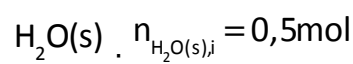
La réaction chimique – Chapitre 2 – Sport

Corrigés des exercices

Évolution d'un système chimique

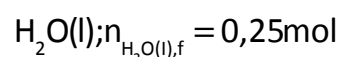
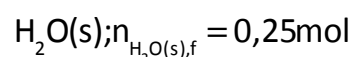
16. Décrire une transformation chimique

a. État initial du système :



$T = -4\text{ }^\circ\text{C}$; pression atmosphérique.

b. Après 30 minute, état final du système :

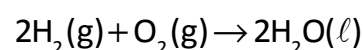


$T = 0\text{ }^\circ\text{C}$; pression atmosphérique.

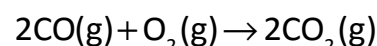
Équation d'une réaction chimique

19. Ajuster les nombres stœchiométriques

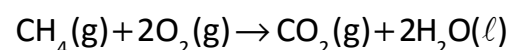
a. Il manque l'état physique des espèces chimiques.



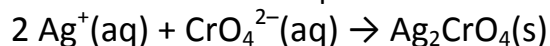
b. Il manque l'état physique du dioxygène. La loi de conservation des éléments n'est pas respectée, il faut ajuster les nombres stœchiométriques.



c. La loi de conservation des éléments n'est pas respectée, il faut ajuster les nombres stœchiométriques.



d. La loi de conservation des éléments et de la charge n'est pas respectée, il faut ajuster les nombres stœchiométriques.



23. Analyser une expérience

a. Lors de cette transformation, les réactifs sont $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ et $\text{Zn}(\text{s})$; les produits $\text{Cu}(\text{s})$ et $\text{Zn}^{2+}(\text{aq})$; les ions sulfate n'interviennent pas. Le réactif totalement consommé est $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ car il y a disparition de la coloration bleue.

