

# Les Equations Chimiques

Thursday, September 17, 2020 1:35 PM

Dans une réaction chimique les liens entre les atomes sont «brisés» et reformés différemment.

Avant la réaction  
on a

les  
RÉACTIFS

↑  
substances  
au début

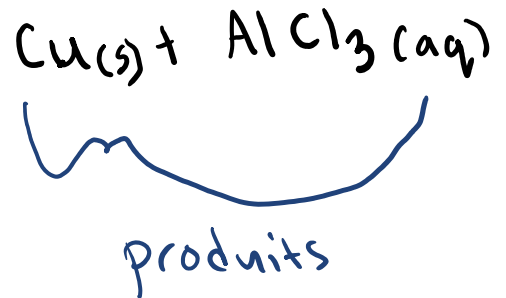
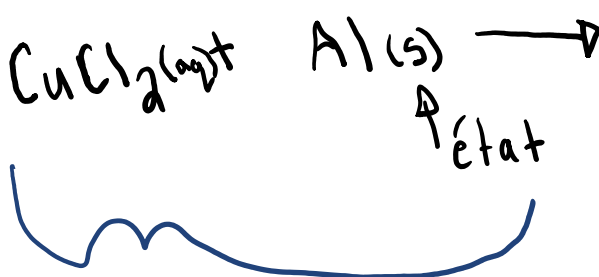
→  
"la réaction"

Après la réaction  
on a les

PRODUITS

↑  
nouvelles  
substances

Ex.



Pour les états

(g) - gaz

(l) - liquide

(s) - solide

(aq) - aqueux

(solution aqueuse)

→ dissout dans l'eau

Equation nominative (écrit en mots)  
Ex. oxygène + hydrogène → l'eau

Equation non-équilibrée



réactifs			produits	
2	H		2	
2	O		1	

On ne peut pas créer ni détruire les atomes au cours d'une réaction chimique.

La Loi de Conservation de Masse dit que la masse avant la réaction = à la masse des produits.



R			P	
2	O		2	
4	H		4	

