

FICHE SYNTHÈSE  
**9**

# LES CHANGEMENTS CHIMIQUES

PAGES 50 À 58

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

## DÉFINITION

Un changement chimique est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

## RÉACTION CHIMIQUE OU CHANGEMENT CHIMIQUE

- Énoncé de la loi sur la conservation de la matière: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Lors d'une réaction chimique, une ou plusieurs substances, appelées \_\_\_\_\_, réagissent pour en former de nouvelles, appelées \_\_\_\_\_.
- Lors d'un changement chimique, le nombre d'atomes demeure toujours \_\_\_\_\_.

## INDICES POUR RECONNAÎTRE UN CHANGEMENT CHIMIQUE

- \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_



© ERPI Reproduction et modifications autorisées uniquement dans les classes où le manuel Observatoire est utilisé.

© ERPI Reproduction et modifications autorisées uniquement dans les classes où le manuel Observatoire est utilisé.

### EXEMPLE DE RÉACTION CHIMIQUE

$H_2 + Cl_2 \rightarrow 2 HCl$	
Avant la réaction chimique	
Réactifs	Après la réaction chimique
Nombre d'atomes	Produit
Nombre d'atomes	Nombre d'atomes
$H_2 + Cl_2$	
2 atomes de H	
2 atomes de Cl	

### TYPES DE CHANGEMENTS CHIMIQUES

Changement chimique	Définition	Implication de l'énergie
_____	_____	_____
_____	_____	_____
_____	_____	_____
_____	_____	_____