








Comment différencier les transformations?

Les transformations physiques (changement d'état, dissolution...) sont différentes des transformations chimiques; voici quelques exemples illustrant ces différences.

Etude de situations:

Situations	Type de transformation.
 <p data-bbox="840 734 1064 774">De l'eau bout.</p>	Transformation physique (changement d'état)
 <p data-bbox="840 925 1153 965">Une allumette brûle.</p>	Transformation chimique (combustion)
 <p data-bbox="840 1085 1187 1204">Un morceau de sucre, placé dans de l'eau, se dissout lentement.</p>	Transformation physique (dissolution)

Situations		Type de transformation.
	Un clou rouille.	Transformation chimique (oxydation)
	Un cachet d'aspirine effervescent est placé dans un verre d'eau.	Transformation physique (dissolution)
	Le jus de raisin devient du vin.	Transformation chimique (oxydation)
	Une femme teste un parfum.	Transformation physique (changement d'état)