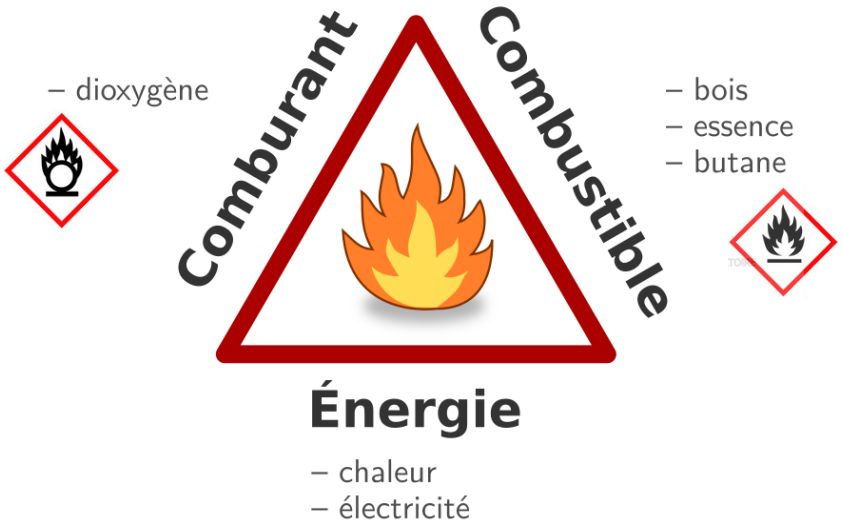
Chapitre 11 ETUDE DE QUELQUES TRANSFORMATIONS CHIMIQUES

Chapitre 11 Etude de quelques transformations chimiques	Ce que je dois « **savoir** »	Où dans le chapitre ?
	• Interpréter une transformation chimique	*TP n° 11*
	Ce que je dois « **savoir-faire** »	Où dans le chapitre ?
	• Identifier les ions présents dans une solution d'acide chlorhydrique	*Exercices*
	• Réaliser une transformation chimique • Corrosion d'un métal • Combustion dans l'air	*Voir chapitre 1 Programme de 4ème*
	• Identifier les produits d'une transformation chimique	*TP n° 11*
	• Ecrire un bilan de réaction	*Exercices - TP n° 11*

I – Les combustions

Le triangle du feu



II – La corrosion des métaux

Cf chapitre 1 – exercice 5 : comment se comportent les métaux au fil du temps

III – Action d'un acide sur le fer

1 – Composition de l'acide chlorhydrique

L'**acide chlorhydrique** contient des **ions hydrogène H^+** et des **ions chlorure Cl^-** en solution dans l'eau.

C'est une solution acide de formule : **($H^+ + Cl^-$)**.

2 – Bilan de la transformation chimique

acide chlorhydrique + fer ⟶ dihydrogène + ions fer II

REACTIFS **PRODUITS**