

# REACTION DE L'ACIDE SUR LE FER

L'acide chlorhydrique réagit avec le fer pour former du dihydrogène et une solution de chlorure de fer II.

## savoir utiliser

**Tests  
d'identification  
des ions**

**Test   
d'identification du  
gaz dihydrogène**



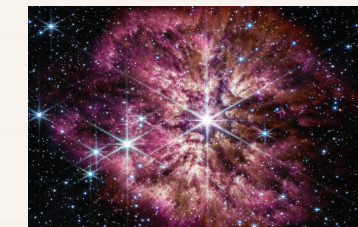
# CHAPITRE 4 ET CHAPITRE 5

## LES ORIGINES DE LA MATIÈRE



la matière est créée par **FUSION NUCLEAIRE** au cœur des étoiles.

En explosant les étoiles libèrent cette matière dans l'espace.



### Équation bilan de la transformation :



## REACTIFS

**À GAUCHE du signe égale  
du signe égale  
Disparaissent**

## PRODUITS

**À DROITE du signe égale  
Apparaissent**

## Code pour présenter un élément

The diagram illustrates the notation of a chemical element. It features a large cyan 'A' and a large purple 'X'. To the right of 'X' is the text 'symbole de l'élément chimique' with an arrow pointing to 'X'. Below 'A' is a yellow box containing a cyan 'Z'. To the left of 'Z' is the text 'nombre de protons dans le noyau' with an arrow pointing to 'Z'. Above 'Z' is the text 'nombre de nucléons dans le noyau' with an arrow pointing to 'A'. Below 'A' is the text 'nucléons = protons + neutrons' with arrows pointing to 'A' and 'Z'. To the left of 'A' is the text 'Le couple (Z, A) suffit pour caractériser un noyau.' with a bracket pointing to both 'A' and 'Z'. At the bottom left is a heart icon. At the bottom center is the text 'Le nombre de neutrons d'un noyau est désigné par N et tel que : N = A - Z'. At the bottom right is the text 'Le nombre Z est aussi appelé le numéro atomique, ou le nombre de charges de l'atome.' with an arrow pointing to 'Z'.

Le couple (**Z**, **A**) suffit pour caractériser un noyau.

nombre de **nucléons** dans le noyau

**nucléons** = protons + neutrons

nombre de **protons** dans le noyau

**A** **X**

symbole de l'élément chimique

**Z**

Le nombre **Z** est aussi appelé le **numéro atomique**, ou le **nombre de charges de l'atome**.

Le nombre de neutrons d'un noyau est désigné par **N** et tel que :

**N = A - Z**

## savoir utiliser

## Tableau périodique des éléments

[illegible]

**Les éléments sont classés par  
numéro atomique (Z)  
croissant**

**Les atomes ne changent pas en nombre et en nature lors d'une transformation chimique**

## Équilibrer une équation bilan

## Compter les atomes de chaque sorte des deux cotés du signe égale.

**Méthode :**  
**C → H → O**

