Retourner à : Chimie – 4eme

Transformation chimique

I Definition

On parle de transformation chimique lorsque des èspèces chimique disparaissent pour former de nouvelle èspèces chimique

Remarque: Une transformation chimique se repère par:
- un changement de couleur - des températures
- une odeur, un gaz
- Remarque:
ce n'est ni un mélange ni une transformation physic (changement d'état) voir site.

II Réactif et produit

Les réactif sont les èspèces chimique qui réagissent ensemble et disparaissent

Les produits sont les èspèces chimique qui apparaissent (se forme)

III) Combustion du charbon

On a fait brûler du charbon dans un bocal de dioxygène.
Cela a mieux brûlé que dans l'air.
Le charbon a retréci (une partie a disparu).
Le dioxygène a disparu.
Du dioxyde de carbone s'est formé.

28/04
Phy-Chimie

Suite leçon Transformation chimique (III)

On le sait car on a mis de l'eau de chaux et elle s'est troublée).

Combustion = Quand ça brûle.
= Besoin de dioxygène.

Les réactifs sont : le charbon et le dioxygène.
Le produit est le dioxyde de carbone.

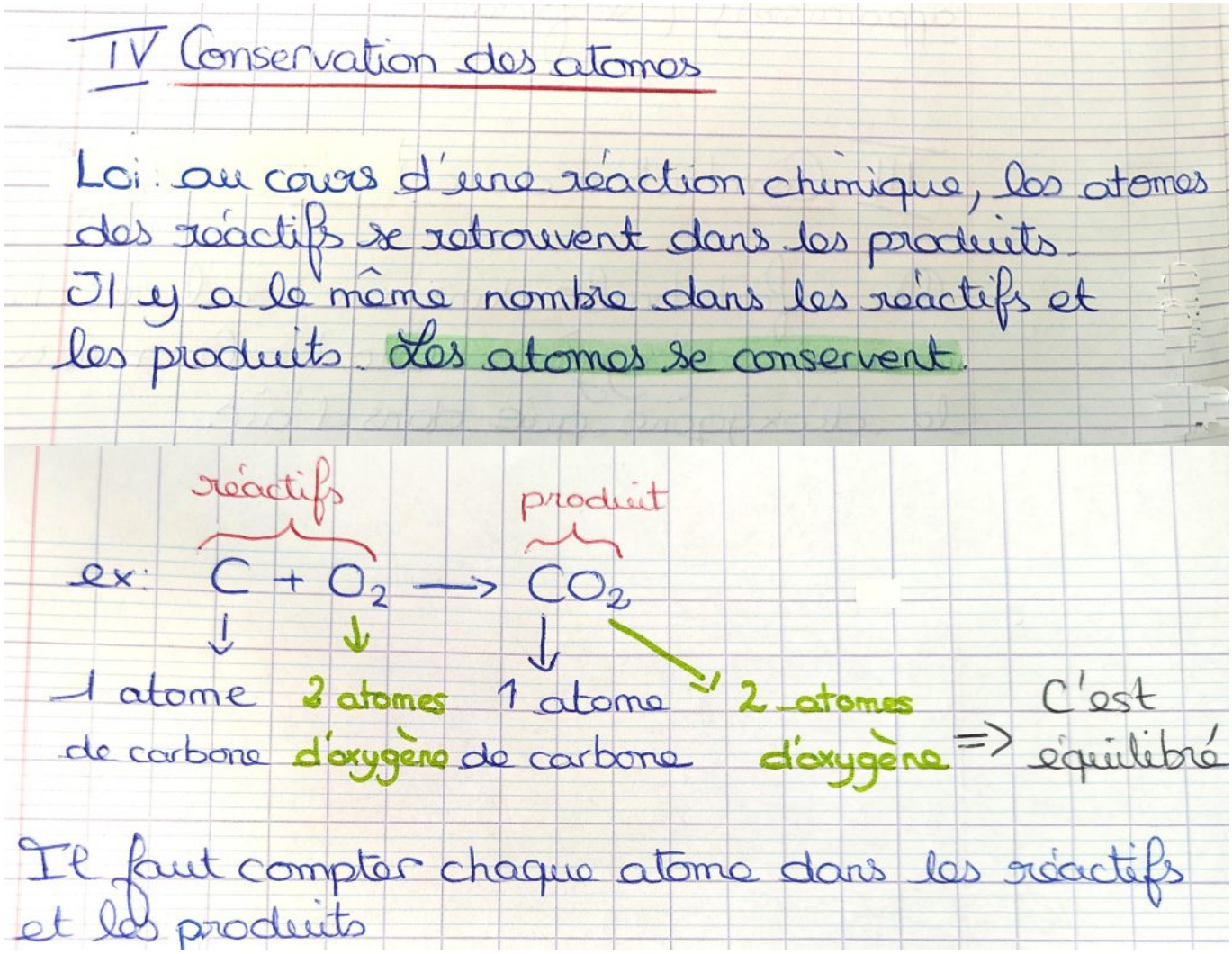
Bilan de la combustion du Charbon

réactif + réactif ⟶ produit + produit.
carbone + dioxygène ⟶ dioxyde de carbone.
(charbon)

Équation bilan

$$C + O_2 \rightarrow CO_2$$





V Conservation de la masse

Au cours d'une réaction chimique, la masse se conserve : la masse des réactifs est la même que celle des produits

---

Une video en bilan :

4eme – S’entrainer sur la leçon Transformation chimique

Commencer le QCM
Leçon précédente
Mélange, transformation physique ou transformation chimique
Leçon suivante
Exercices