

CH1. Mélanges, transformations physiques et transformations chimiques.

Les exercices « As-tu compris l'essentiel » de chaque chapitre sont à faire automatiquement sur le cahier de brouillon pendant toute l'année.

**Tous les schémas de sciences physiques sont à réaliser
UNIQUEMENT au crayon et à la règle.**

Noter dans le cahier de texte pour la séance prochaine.

Les exercices sont à faire en fonction de la progression en classe.

Lire activités 1 & 2 pages 8-9

Les exercices : "As-tu compris l'essentiel?" sont à faire automatiquement sur le cahier de brouillon (exercices 1 à 4) page 11(solutions p143)

Cahier partie exercices : 5,6,7,8,12,14,15,18 et 22 PAGES 12-15

Objectifs :

***Différencier entre mélanges, transformations physiques et transformations chimiques**

*** Conservation de la masse lors d'une transformation chimique**

I) Mélanges, transformations physiques et transformations chimiques.

A) Mélanges

1) Exemples:

2) **Définition** . Un mélange est formé de plusieurs constituants.

***Mélanges hétérogènes:** on peut distinguer, à l'œil nu, au minimum deux constituants.

* **Mélanges homogènes:** on ne distingue qu'un seul constituant.

B) Transformations physiques

1) Exemples:

2) Définition . Lors d'une transformation physique (mélange)

Les substances chimiques changent d'aspect mais se conservent.

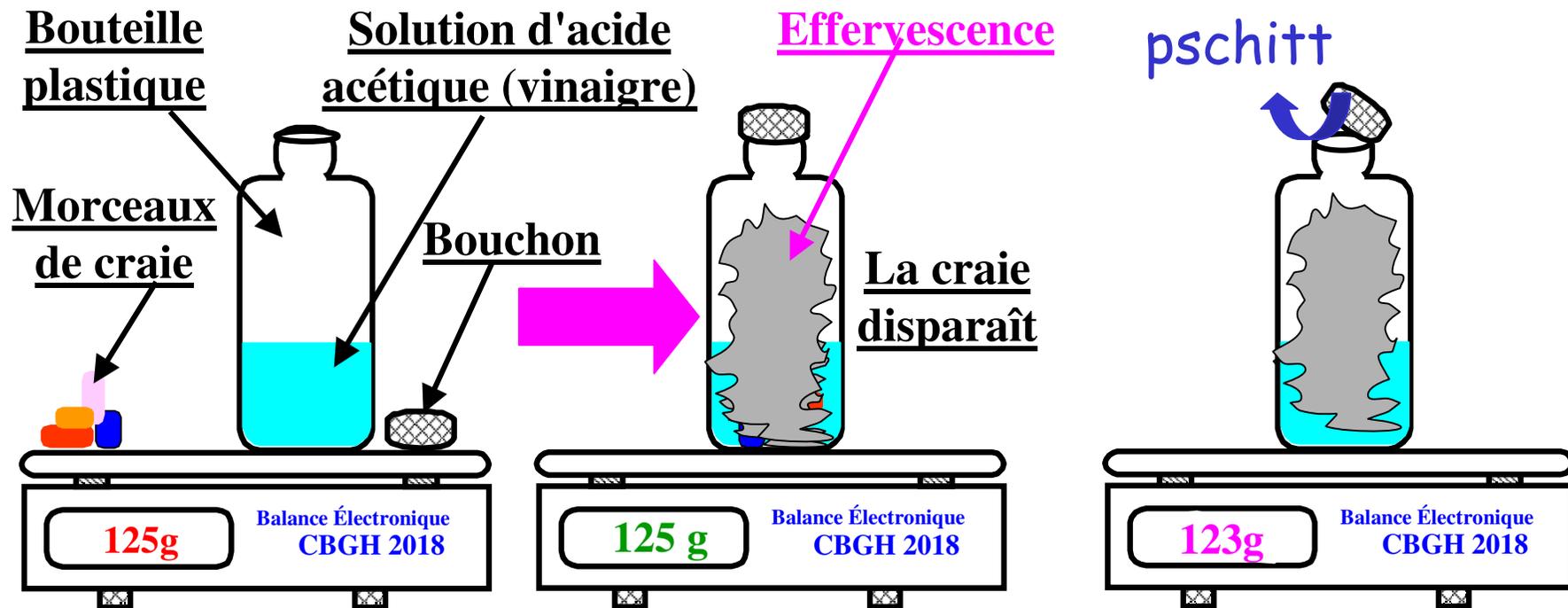
C) Transformations chimiques

1) Exemples:

2) Définition . Lors d'une transformation chimique certaines substances chimiques disparaissent et de nouvelles apparaissent

II) Conservation de la masse lors d'une transformation chimique

A) Activité: *Proposer une activité expérimentale qui montre que la masse est conservée lors d'une transformation chimique*



B) **Conclusion** Lors d'une réaction chimique la masse des réactifs qui disparaissent est égale à la masse des produits qui se forment.

"Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme"

Loi de la conservation (LAVOISIER Laurent de 1743 - 1794)