

EXERCICE N° 1

· Cochez la bonne réponse

Lors d'une réaction chimique la masse	Se conserve	☐	Diminue	☐
Lors d'une réaction chimique les réactifs	Apparaissent	☐	Disparaissent	☐
de CO dans l'air tue en 1%	1 heure	☐	15 minutes	☐
Le CO est un gaz	Incolore	☐	Inspide	☐

· Répondez par « Vrai » ou « faux »

- ★ Au cours d'une réaction chimique les molécules se conservent
- ★ La cigarette contient plus de 4000 substances chimiques
- ★ Le dioxyde de carbone (CO₂) trouble l'eau de chaux
- ★ La fusion de la glace est une réaction chimique

3- Reliez par
des flèches

Intoxication •
Incendie •
Asphyxie •
Explosion •

• تسمم
• إختناق
• حريق
• انفجار

4- Compléter les phrases suivantes par les mots : *nicotine – l'air – comburant – carburant – brûle – dioxygène*

- Le carbone plus vivement dans le que dans , le carbone est le et le dioxygène est le
- La entraine l'accoutumance

EXERCICE N° 2

On réalise la combustion de 30g de charbon de bois dans 3L de dioxygène (réagit totalement), on observe qu'il se forme un gaz qui trouble l'eau de chaux.

· Quel est le principal constituant du charbon de bois ?

- Déterminer le comburant
- Déterminer le carburant
- Quel est le produit de la combustion ?
- Ecrire le bilan de la combustion

EXERCICE N° 3

On brûle dans une petite salle 41 g du butane (C_4H_{10}). Ils se forment de l'eau (H_2O) et du dioxyde de carbone (CO_2).

- Cette combustion est complète ou incomplète ? Justifier
- Quelle est la couleur de la flamme ?
- Quels sont les réactifs ?
- Quels sont les produits ?
- Ecrire le bilan de la réaction
.....
.....
- Sachant que la masse de l'eau formée $m(H_2O) = 23g$ et la masse du dioxyde de carbone $m(CO_2) = 32g$. Calculer la masse du dioxygène $m(O_2)$ qui a réagit
.....
.....
.....
.....
- Sachant que la masse d'1L de dioxygène est 1,4 g. Déterminer le volume de dioxygène $V(O_2)$ qui a réagit
- Déduire le volume $V(air)$ de l'air dans la salle