



Interrogation de chimie 4^e (10 mins.)

Nom : Azerou
 Prénom : Sahar
 Classe : 4^e

Colorie au crayon gris l'intérieur d'une seule réponse par question. Si tu t'es trompé, efface très nettement et en laissant le cadre. Si un calcul est nécessaire pour la réponse, met le obligatoirement. Calculatrice autorisée.

0/0 PAI/PAP/DYS1

Question 1 (2 pts)

Quels sont les trois éléments du triangle du feu ?

2/2 combustible+air+énergie d'activation.
 comburant+air+énergie d'activation.

combustible+comburant+allumette.
 combustible+comburant+énergie d'activation.

Question 2 (2 pts)

Pour éteindre une flaque d'essence qui a pris feu à la station service, tu peux :

2/2 jeter du sel dessus.
 la recouvrir avec du sable.

verser de l'eau dessus.
 souffler dessus.

Question 3 (2 pts)

Parmi les gaz présents dans l'air, lequel intervient dans les combustions ?

0/2 le dioxygène le O le diazote le N₂

Question 4 (2 pts)

Quel est le gaz formé par la combustion du carbone ?

0/2 CO le dioxyde de carbone. l'eau. le dioxygène.

Question 5 (2 pts)

Le bilan de la combustion du carbone dans l'air est :

2/2 carbone+dioxygène → dioxyde de carbone.
 carbone+air → dioxyde de carbone.

carbone+dioxygène → CO.
 carbone+dioxyde de carbone → eau.

Question 6 (2 pts)

Avec quelle substance met-on en évidence la présence du dioxyde de carbone ?

0/2 l'eau de chaud. l'eau de chaux. l'eau de chaleur. l'eau déminéralisée.

Question 7 (2 pts)

Quelle est l'écriture correcte de l'équation de la réaction de combustion du carbone ?

2/2 C + O₂ → CO C + O₂ → CO₂ C + 1/2 O₂ → CO₂ C + N₂ → CO₂

Question 8 (2 pts)

Avant la combustion, on pèse le pot de dioxygène avec le couvercle tenant un morceau de charbon : 425,3 g. La combustion fait disparaître le charbon. Quelle sera la masse de l'ensemble désormais ?

2/2 426,6 g 424,0 g 425,3 g 415,3 g

Question 9 (2 pts)

Comment évolue le nombre d'atomes de carbone au cours de la combustion ?

0/2 il diminue à 0. il reste le même : 2. il augmente à 2. il reste le même : 1.

Question 10 (2 pts)

Laurent LAVOISIER, chimiste du XVII^e siècle, disait qu'au cours d'une réaction chimique :

0/2 rien ne se perd, tout se crée, tout se transforme.
 rien ne se perd, rien ne se crée, tout se fusionne.

rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme.
 rien ne se crée, tout se perd et tout se transforme.