

The background of the slide features abstract, overlapping geometric shapes in various shades of blue, ranging from light sky blue to deep navy blue. These shapes are primarily located on the left and right sides of the slide, framing the central text area.

Evaluation formative : Les transformations chimiques

Question 1 :

Au cours d'une transformation chimique :

a	b	c
- les réactifs sont consommés - les produits sont formés	Les réactifs et les produits sont formés	-Les réactifs sont formés - les produits sont consommés

Question 2 :

Dans la transformation chimique suivante :



Quels sont : le(s) réactif(s) ? Le(s) produit(s) ?

	a	b	c	d
Réactifs	Eau	Dihydrogène et dioxygène et eau	Dihydrogène et dioxygène	Dihydrogène et eau
Produits	Dihydrogène et dioxygène	Il n'y en a pas	Eau	Dioxygène

Question 3 :

- A. Quel réactif utilise-t-on pour tester la présence de dioxyde de carbone ?
- B. Que se passe-t-il alors s'il y a effectivement du dioxyde de carbone ?

Question 4 :



Lors de cette combustion:

- A. Quel nom donne-t-on au réactif qui brûle (papier)?
- B. Quel est le comburant ?

Question 5 :

En classe de 5^{ème}, lors du court-circuit d'un générateur, on brûle du fer dans le dioxygène de l'air. Il reste à la fin un résidu gris foncé constitué d'oxydes de fer.



Donne le bilan de cette transformation chimique.

Question 6 :



Lors de la **combustion incomplète** du butane :

- | | |
|---|---|
| A | La flamme est jaune |
| B | La flamme est bleue |
| C | Du carbone peut être formé |
| D | Du monoxyde de carbone peut être formé |
| E | Le dioxygène est en quantité insuffisante |
| F | Tout le butane n'est pas brûlé |

« Lors d'un contrôle d'une chaudière au gaz naturel (méthane), un technicien obtient comme produits de l'eau, du dioxyde de carbone, du monoxyde de carbone et de la suie (carbone). »



CO: Formule chimique du monoxyde de carbone

Question 7 :

L'utilisation de cette chaudière comporte-t-elle des risques ?
Explique grâce aux documents.

Réponses

Question 1 :

Au cours d'une transformation chimique :

a	b	c
- les réactifs sont consommés - les produits sont formés	Les réactifs et les produits sont formés	- Les réactifs sont formés - les produits sont consommés

Question 2 :

Dans la transformation chimique suivante :



Quels sont : le(s) réactif(s) ? Le(s) produit(s) ?

	a	b	c	d
Réactifs	Eau	Dihydrogène et dioxygène et eau	Dihydrogène et dioxygène	Dihydrogène et eau
Produits	Dihydrogène et dioxygène	Il n'y en a pas	Eau	Dioxygène

Question 3 :

A. Quel réactif utilise-t-on pour tester la présence de dioxyde de carbone ?

Eau de chaux

B. Que se passe-t-il alors s'il y a effectivement du dioxyde de carbone ?

L'eau de chaux se trouble / blanchit

Question 4 :



Lors de cette combustion:

- A. Quel nom donne-t-on au réactif qui brûle (papier)? **Combustible**
- B. Quel est le comburant ? **Dioxygène**

Question 5 :

En classe de 5^{ème}, lors du court-circuit d'un générateur, on brûle du fer dans le dioxygène de l'air. Il reste à la fin un résidu gris foncé constitué d'oxydes de fer.



Donne le bilan de cette transformation chimique.



Question 6 :



Lors de la **combustion incomplète** du butane :

- ☒ A La flamme est jaune
- ☐ B La flamme est bleue
- ☒ C Du carbone peut être formé
- ☒ D Du monoxyde de carbone peut être formé
- ☒ E Le dioxygène est en quantité insuffisante
- ☐ F Tout le butane n'est pas brûlé

« Lors d'un contrôle d'une chaudière au gaz naturel (méthane), **un technicien obtient comme produits** de l'eau, du dioxyde de carbone, du **monoxyde de carbone** et de la suie (carbone). »



300 morts
6 000
intoxications aiguës par an.
1% de CO dans l'air
tue en **15 minutes**

les causes :

- une mauvaise combustion, chaudières, chauffe-eau, inserts, cheminées, chauffages d'appoint, moteurs thermiques, groupes électrogènes...
- une mauvaise aération du logement.

CO: Formule chimique du monoxyde de carbone

Question 7 :

L'utilisation de cette chaudière comporte-t-elle des risques ? Explique grâce aux documents. **Oui : éléments de réponse en rouge.**