# Evaluation formative: Les transformations chimiques

# Question 1:

Au cours d'une transformation chimique :

a	b	C
<ul><li>les réactifs sont consommés</li><li>les produits sont formés</li></ul>	Les réactifs et les produits sont formés	<ul><li>-Les réactifs sont formés</li><li>- les produits sont consommés</li></ul>

### 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<sup>ème</sup>, lors du courtcircuit 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 aigües 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,
chauffages électrogènes...
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.

# Réponses

# Question 1:

Au cours d'une transformation chimique :

a b c

- les réactifs sont consommés
- les produits sont formés

- les produits 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	<i>D</i> ioxygène

# Question 3:

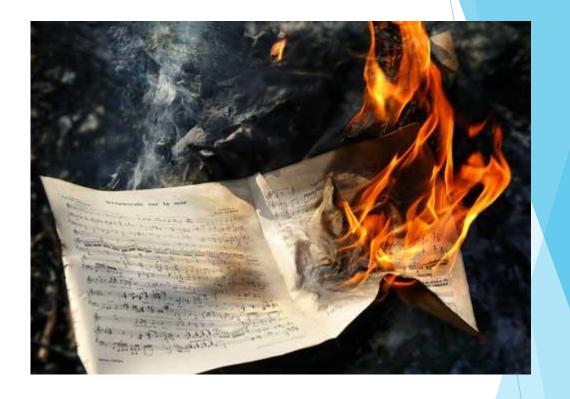
A. Quel réactif utilise-t-on pour tester la présence de dioxyde de carbone ?

### 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<sup>ème</sup>, lors du courtcircuit 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.

Fer + Dioxygène → Oxydes de fer

# 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. Oui : éléments de réponse en rouge.