

REVISION DE CHIMIE

CHAPITRE 2

AUTOEVALUATION :

ma note sur 20 :

1. Définition : réaction chimique, réactif, produit, combustion, combustible, comburant. / 2,5
2. Savoir et expliquer : « la masse se conserve au cours d'une réaction chimique » /0,5
3. Dessiner le triangle du feu /0,5 x 3
4. Savoir et expliquer : « la flamme n'est pas un produit d'une combustion » /0,5
5. Connaître le test de reconnaissance du dioxyde de carbone. /0,5
6. Ecrire le bilan de la réaction de combustion du fusain. /0,5
7. Ecrire le bilan de la réaction de combustion du méthane. /0,5
8. Qu'est-ce qu'une combustion incomplète ?
Citer les produits formés lors d'une combustion incomplète. /0,25 x 2
9. Définition : molécule, formule chimique, équation. /0,5 x 3
10. Connaître le symbole et le modèle des atomes suivants : carbone, oxygène, hydrogène. /0,5 x 6
Savoir retrouver le symbole d'un atome dans le tableau des atomes.
11. Donner la formule chimique et le modèle des molécules suivantes : dioxygène, dioxyde de carbone, eau, méthane. /0,5 x 8
12. Citer la loi de conservation des atomes. /0,5
13. Modéliser la combustion du fusain en respectant la loi de conservation des atomes.
Ecrire l'équation. /0,5 x 2
14. Modéliser la combustion du méthane en respectant la loi de conservation des atomes.
Ecrire l'équation. /0,5 x 2
15. Ajuster les équations suivantes : $C + H_2 \rightarrow CH_4$; $O_2 + H_2 \rightarrow H_2O$; $C + O_2 \rightarrow CO$; $CO + O_2 \rightarrow CO_2$;
 $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$; $C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$; $C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$; $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
/0,25 x 8