

REVISION DE CHIMIE

CHAPITRE 2

REPONSES :

1. réaction chimique : deux corps mis en présence provoquent leur disparition et l'apparition de nouveaux corps **/0,5**

réactif : corps qui réagissent (présents avant la réaction) **/0,25**

produit : corps formés (présents après la réaction) **/0,25**

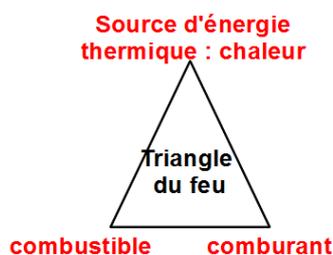
combustion : réaction chimique entre un combustible et un comburant produisant des flammes et des nouveaux corps **/0,5**

combustible : corps qui brûle **/0,5**

comburant : corps qui permet au combustible de brûler (dioxygène) **/0,5**

2. La masse se conserve au cours d'une réaction chimique car la masse des réactifs est égale à la masse des produits. **/0,5**

3. triangle du feu : **/1,5**



4. La flamme n'est pas un produit d'une combustion car c'est de l'énergie (thermique et lumineuse) et non de la matière (pas de molécules). **/0,5**

5. Test de reconnaissance du dioxyde de carbone : l'eau de chaux devient trouble en présence de dioxyde de carbone. **/0,5**

6. Bilan de la réaction de combustion du fusain : fusain + dioxygène \rightarrow dioxyde de carbone **/0,5**

7. Bilan de la réaction de combustion du méthane :

méthane + dioxygène \rightarrow dioxyde de carbone + eau **/0,5**

8. Une combustion incomplète se produit si le contact se fait difficilement entre le combustible et le comburant (cheminée mal ramonée, chaudière non entretenue ...) **/0,25** et les produits formés lors d'une combustion incomplète : dépôt noir de charbon (carbone), monoxyde de carbone (CO) gaz toxique. **/0,25**

9. Molécule : assemblage d'un ou plusieurs atomes **/0,5**

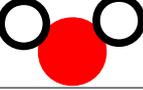
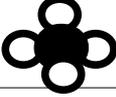
formule chimique : une molécule possède une formule chimique : c'est l'écriture des symboles de ses atomes juxtaposés. Si la molécule possède plusieurs atomes identiques, on l'indique en indice derrière le symboles de l'atome concerné. **/0,5**

Équation : écriture d'une réaction avec les formules chimiques des molécules. **/0,5**

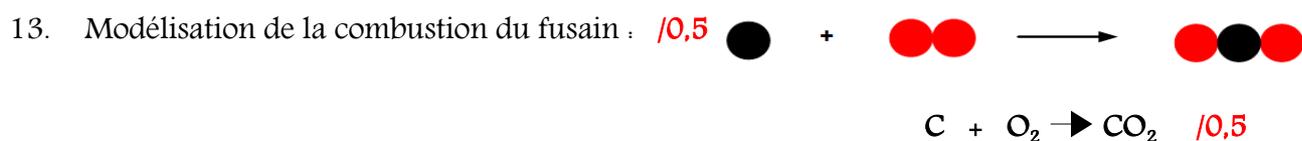
10. **/0,5 x 6**

ATOMES :	carbone	oxygène	hydrogène
symbole	C	O	H
modèle			

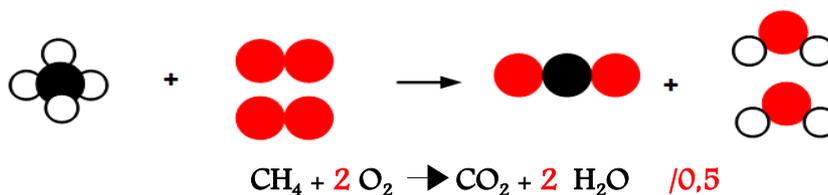
11. /0,5 x 8

MOLECULES :	dioxygène	Dioxyde de carbone	eau	méthane
Formule chimique	O ₂	CO ₂	H ₂ O	CH ₄
Modèle				

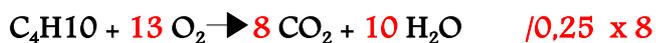
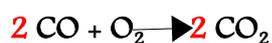
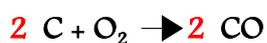
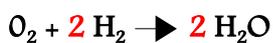
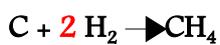
12. Loi de conservation des atomes : lors d'une réaction chimique, les atomes se conservent : on retrouve le même nombre de chaque sorte d'atome dans les réactifs et dans les produits. /0,5



14. Modélisation la combustion du méthane : /0,5



15. Ajuster les équations suivantes :



MAINTENANT, IL FAUT REFAIRE LES EXERCICES CORRIGÉS EN CLASSE !