

Question 1**Nommez les composés suivants.**

- a) H_2S _____
- b) SO_2 _____
- c) $NaCl$ _____
- d) NH_3 _____
- e) Ca_3N_2 _____
- f) FeP _____
- g) $MgBr_2$ _____
- h) V_2O_5 _____
- i) AlF_3 _____
- j) SiC _____
- k) Cl_4 _____
- l) HCl _____
- m) Diiodure de plomb _____
- n) Trisulfure de dialuminium _____
- o) Dinitrure de trimagnésium _____
- p) Pentaoxyde de diazote _____
- q) Diphosphure de trizinc _____
- r) Chlorure de potassium _____
- s) trifluorure d'azote _____
- t) Dicarbure de calcium _____
- u) Tetrabromure de silicium _____
- v) Pentachlorure de phosphore _____

Transcrivez les équations balancées et nommez le type de réaction des questions suivantes :

Question 2

Lorsqu'on chauffe le chlorate de potassium solide ($KClO_3$) celui-ci produit du chlorure de potassium solide et du dioxygène gazeux.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 3

Le méthane (CH_4) gazeux brûle en présence de dioxygène gazeux pour produire du dioxyde de carbone gazeux et de la vapeur d'eau.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 4

Le dihydrogène gazeux réagit avec le dioxygène gazeux pour produire de l'eau liquide.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 5

La rouille (trioxyde de difer) se forme lorsque le fer solide est en contact avec du dioxygène gazeux.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 6

La réaction entre l'acide chlorhydrique (chlorure d'hydrogène) aqueux et le dihydroxyde de calcium ($Ca(OH)_2$) aqueux produit du dichlorure de calcium aqueux et de l'eau liquide.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 7

Lorsque le soufre solide se combine avec le sodium solide, il se forme un composé de sulfure de disodium solide.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 8

Le dichlorure de magnésium aqueux réagit avec le sulfite de disodium (Na_2SO_3) aqueux pour produire du sulfite de magnésium ($MgSO_3$) solide et du chlorure de sodium aqueux.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 9

Le bromure d'hydrogène aqueux réagit avec le dihydroxyde de sodium ($Na(OH)_2$) aqueux pour former du dibromure de sodium aqueux et de l'eau liquide.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 10

Le carbonate de calcium ou craie ($CaCO_3$) solide se transforme en dioxyde de carbone gazeux et en oxyde de calcium solide.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 11

Lors de la respiration cellulaire, les cellules ($C_6H_{12}O_6$) utilisent le dioxygène de l'air pour produire de l'énergie, du dioxyde de carbone gazeux et de la vapeur d'eau.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 12

L'acide sulfurique (H_2SO_4) aqueux réagit avec l'hydroxyde de lithium ($LiOH$) aqueux et produit du sulfate de dilithium (Li_2SO_4) aqueux et de l'eau liquide.

Équation balancée :

Type de réaction :

Question 13

Le chlorure d'argent est un solide blanc formé par la réaction entre le chlorure de sodium aqueux et le nitrate d'argent ($AgNO_3$) aqueux. Cette réaction produit aussi nitrate de sodium aqueux.

Équation balancée :

Type de réaction :