

Exercice de Pysique – chimie

Page 4

3^e 1 et 3^e 2

Activité 6

Écris le nom de chaque corps à côté de sa formule puis relie le à sa ou à ses propriété (s)

PROPRIETES
Trouble l'eau de chaux
Solide gris bleuté attiré par un aimant
Détone à l'approche d'une flamme
Décolore le permanganate de Potassium et a une odeur suffocante
Apparaît sous forme de fumée blanche insoluble dans l'eau.
Rallume une buchette ne presentant qu'un point incandescent

CORPS
H ₂
SO ₂
O ₂
Fe ₃ O ₄
CO ₂
SO ₃

Activité 7

Dans certaines conditions, il peut se former deux oxydes de cuivre de formules CuO (oxyde de cuivre II) et Cu₂O (oxyde de cuivre I).

Écris l'équation-bilan de la formation de chacun de ces oxydes de cuivre à partir des réactifs.

Activité 8

1. Recopie et complete le tableau ci-dessous.

substance	formule chimique	corps pur simple ou corps pur composé
eau		
soufre		
oxyde ferrique		
alumine		

2. Ali ramasse un morceau de fer dans la cour de l'école. Le professeur lui dit que ce fer est rouillé. Donne le nom chimique du constituant principal de la rouille.

3. Le professeur explique aux élèves que cette rouille s'est formée lentement par l'action de l'oxygène de l'air humide sur le fer qui finit par disparaître.

3.1 Écris la formule chimique du constituant principal de la rouille.

3.2 Écris l'équation-bilan de la formation de la rouille.

3.3 Donne le nom de la réaction chimique.

Activité 9

Un élève en classe de 3^{ème} fait passer par inadvertance de la paille de fer dans la flamme de la cuisinière à gaz butane. Il remarque qu'une partie de la paille brûle avec des étincelles et il se forme des petites billes d'aspect grisâtre. Après en avoir parlé à son voisin, celui-ci lui dit que le fer s'est oxydé. Ils décident alors ensemble d'écrire l'équation bilan de cette réaction chimique.

1. Cite :

1.1. Les réactifs

1.2. Le produit formé