

Écrivez et balancez les équations chimiques suivantes:

1. Le cuivre réagit avec l'acide chlorique pour produire du chlorate de cuivre (I) et du dihydrogène.
2. L'aluminium se combine au dioxygène pour donner l'oxyde d'aluminium.
3. Le sodium réagit avec l'eau pour produire du dihydrogène et de l'hydroxyde de sodium.
4. Le cuivre réagit avec l'acide nitrique pour former du dioxyde d'azote, du nitrate de cuivre (II) et de l'eau.
5. L'oxyde de calcium réagit avec l'eau et produit de l'hydroxyde de calcium.
6. Le fer s'unit au dioxygène pour produire de l'oxyde de fer (III)
7. Le nitrate d'argent s'unit au chlorure de magnésium pour produire du chlorure d'argent et du nitrate de magnésium.
8. Le monoxyde d'azote réagit avec du dioxygène pour former du dioxyde d'azote.
9. Le dioxyde d'azote réagit avec l'eau pour former de l'acide nitrique et du monoxyde d'azote
10. Le carbonate de calcium réagit avec du chlorure de sodium pour former du carbonate de sodium et du chlorure de calcium.
11. Le dichlore décompose l'hydroxyde de sodium en chlorure de sodium, en eau et en chlorate de sodium.