

Temat: Tlenki. (dokończenie)

Proszę dokończyć punkt w zeszycie:

Ze względu na charakter chemiczny tlenki dzielimy na:

- a) tlenki kwasowe np. CO_2 , N_2O_3 , SO_3 , reagują z zasadami tworząc sole, nie reagują z kwasami, dobrze rozpuszczają się w wodzie z wyjątkiem tlenków krzemu,
- b) tlenki zasadowe np. K_2O , CaO , MgO jeśli reagują z wodą (gr. 1 i 2), to tworzą zasady, reagują z kwasami tworząc sole a nie reagują z zasadami,
- c) tlenki amfoteryczne np. Al_2O_3 , ZnO , FeO , CuO to tlenki metali, które nie reagują z wodą, ale reagują z mocnymi kwasami i zasadami tworząc sole,
- d) tlenki obojętne np. CO , NO to tlenki niemetali, które nie reagują z wodą, kwasami i zasadami.

(patrz tabela na końcu książki – charakter chemiczny tlenków)

oraz w zeszytach krótko scharakteryzować nadtlutki.

Temat : Kwasy

Proszę krótko odpowiedzieć pisemnie w zeszycie na podane niżej pytania:

1. Co to są kwasy?
2. Jak dzielimy kwasy ze względu na obecność lub brak tlenu w ich cząsteczkach?
3. Jak powstają kwasy beztlukowe np. HCl , H_2S ?
4. Jak powstają kwasy tlukowe np. H_2CO_3 , H_2SO_4 , HNO_3 (napisz odpowiednie reakcje otrzymywania)?
5. Co to są mocne kwasy? Wypisz ich wzory sumaryczne.