

Reakcje kwasów nieorganicznych

Zadanie 1. Zapisz równania reakcji otrzymywania podanych w pierwszej kolumnie produktów.

Produkt	Równanie reakcji w formie cząsteczkowej
H_3PO_4	
H_2SiO_3	
HNO_2	
H_2S	

Zadanie 2. Zapisz równania reakcji podanych substratów przedstawionych w pierwszej kolumnie.

Substraty	Równanie reakcji w formie cząsteczkowej
H_2SO_4 , NaOH	
H_2CrO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$	
HBr , $\text{Sr}(\text{OH})_2$	

Zadanie 3. Zapisz nazwy kwasów.

Wzór kwasu	Nazwa
H_4SiO_4	
HPO_3	
H_3AsO_4	
HCN	
H_2TeO_4	
HNO_2	
$\text{H}_2\text{Si}_2\text{O}_5$	

Reakcje kwasów nieorganicznych

Zadanie 4.

Do probówki z kawałkiem druczika srebrnego dodano roztworu pewnego kwasu. Obserwacje przedstawiono na fotografii. **Wybierz kwas, którego użyto do reakcji.**



HNO_3 (rozc.)

HNO_3 (stęż.)

H_2SO_4 (stęż.)

H_2SO_4 (rozc.)

Zadanie 5.

W dwóch niezidentyfikowanych probówkach znajdowały się sole: Na_2SiO_3 i Na_2SO_4 . Dodano do nich równe objętości kwasu chlorowodorowego. W jednej z probówek nie zaobserwowano objawów reakcji. Natomiast w drugiej pojawiły się objawy przedstawione na fotografii. **Dopasuj numery probówek do wzorów związków, które się w nich znajdowały.**



Probówka 1: Na_2SiO_3 Na_2SO_4

Probówka 2: Na_2SiO_3 Na_2SO_4

Zadanie 6.

W trzech probówkach umieszczono blaszkę z żelaza, miedzi i wstążkę magnezową. Do wszystkich probówek dodano roztworu pewnego kwasu X. Na fotografii zostały przedstawione wszystkie 3 probówki po reakcji. **Na podstawie obserwacji, wybierz wzór kwasu X.**

Kwas X

Mg Cu Fe

Wzór kwasu X:

H_2SO_4 (stęż.)

HNO_3 (stęż.)

HNO_3 (rozc.)

H_2SO_4 (rozc.)