

KARTKÓWKA Z DZIAŁU KWASY

1. Napisz nazwy kwasów o podanych wzorach sumarycznych

HCl; HNO₃; HBr

2. Napisz wzory sumaryczne kwasów o podanych nazwach

Kwas węglowy, kwas jodowodorowy, kwas siarkowy(IV)

3. Uzupełnij równania reakcji chemicznych

a) N₂O₅ + H₂O

b) + =HCl

c) H₂ + S

d) + =H₃PO₄

4. Napisz równania reakcji dysocjacji jonowej kwasów

a) siarkowego (VI)

b) fosforowego (V)

5. Wybierz informacje (A-J), które dotyczą związków chemicznych o podanych wzorach (1-7)

1. HCl 2. H₂S 3. HNO₃ 4. H₂SO₄ 5. H₂SO₃ 6. H₂CO₃ 7. H₃PO₄

A. dysocjuje stopniowo

B. jest kwasem beztlenowym

C. służy do produkcji napojów gazowanych

D. ma właściwości wybielające

E. jest kwasem nietrwałym

F. stężony roztwór ma właściwości higroskopijne

G. występuje w sokach trawiennych

H. jest produktem procesów gnilnych substancji białkowych

I. jego cząsteczka jest zbudowana z pięciu atomów

J. dysocjuje trójstopniowo