

## KARTKÓWKA Z DZIAŁU KWASY

1. Napisz nazwy kwasów o podanych wzorach sumarycznych

HCl; HNO<sub>3</sub>; HBr

2. Napisz wzory sumaryczne kwasów o podanych nazwach

Kwas węglowy, kwas jodowodorowy, kwas siarkowy(IV)

3. Uzupełnij równania reakcji chemicznych

a) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O

b)     +            =HCl

c) H<sub>2</sub> + S

d)     +            =H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

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. H<sub>2</sub>S 3. HNO<sub>3</sub> 4. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 5. H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> 6. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 7. H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

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