

## Chemia

Wodorotlenki, kwasy i sole.

Poziom trudności: Średni

1. Co to są elektrolity?

- A - substancje, których roztwory wodne nie przewodzą prądu elektrycznego
  - B - substancje, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny
  - C - substancje, które zmieniają barwę pod wpływem kwasów lub zasad
- 

2. Wskaźnik, który pod wpływem zasad barwi się na malinowo, pozwala zatem wykryć obecność zasady.

- A - Fenoloftaleina
  - B - Oranż metylowy
  - C - Uniwersalny papierek wskaźnikowy
- 

3. Kwas siarkowodorowy

- A - HCl
  - B - H<sub>2</sub>S
  - C - H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 

4. Gdzie stosowany jest kwas azotowy(V)?

- A - odrdzewiacze
  - B - leki
  - C - akumulatory ołowiowe
- 

5. Jakie pH mają gruszki?

- A - 8,0-8,3
  - B - 5,8-6,4
  - C - 1,0-1,8
- 

6. Który kwas jest beztlenowy?

- A - węglowy
  - B - kwas solny
  - C - siarkowy(VI)
-

7. Jaka jest wartościowość reszty kwasowej kwasu fosforowego(v)?

- A - I
  - B - III
  - C - II
- 

8. Uzupełnij : KWAS + ZASAD  $\rightarrow$  SÓL + ...

- A - WODA
  - B - WODÓR
  - C - TLENEK METALU
- 

9. Anoda

- A - jon dodatni
  - B - elektroda dodatnia
  - C - elektroda ujemna lub dodatnia
  - D - elektroda ujemna
- 

10.  $\text{NaOH} + \dots \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

- A -  $\text{H}_2$
  - B -  $\text{HCl}$
  - C -  $\text{OH}$
-



## Chemia

Wodorotlenki, kwasy i sole.

Poziom trudności: Średni

### Karta odpowiedzi

1. B
2. A
3. B
4. B
5. B
6. B
7. B
8. A
9. B
10. B