

Sprawdzian wiedzy z chemii dla sem. II p cz. 1

Adam Hekner

1. Zaznacz zestaw kwasów uporządkowanych według zwiększającej się mocy. 2 p.

- A. $\text{HF} < \text{HCl} < \text{HBr} < \text{HI}$ C. $\text{HClO}_4 < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_2 < \text{HClO}$
 B. $\text{HI} < \text{HBr} < \text{HCl} < \text{HF}$ D. $\text{H}_2\text{SO}_4 < \text{H}_2\text{SO}_3 < \text{HNO}_3 < \text{HClO}$

2. Uzupełnij tabelę, wpisując wzory sumaryczne substancji w odpowiednie kolumny. 2 p.

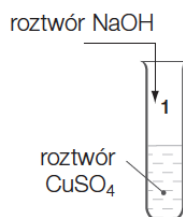
$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O} \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot \text{NaCl} \cdot \text{Ca}(\text{OH})_2 \cdot [\text{Cu}(\text{OH})_2]\text{CO}_3 \cdot \text{NaNO}_3 \cdot \text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$

Sole obojętne	Wodorosole	Hydroksosole	Hydraty

3. Oceń prawdziwość podanych zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe. 2 p.

1.	Chlorek miedzi(II) można otrzymać w wyniku ogrzewania tlenku miedzi(II) w kwasie chlorowodorowym.	P	F
2.	W reakcji cynku z kwasem siarkowym(VI) powstają siarczan(IV) cynku i wodór.	P	F
3.	Sole kwasów beztlenowych otrzymuje się m.in. w wyniku bezpośredniej syntezy z odpowiednich pierwiastków chemicznych.	P	F
4.	W reakcji tlenku kwasowego z wodorotlenkiem powstaje zawsze sól kwasu beztlenowego.	P	F

4. Zaznacz wzór związku chemicznego, który jest produktem reakcji zachodzącej podczas doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie. 1 p.



- A. CuO B. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ C. CuCl_2 D. Cu_2O

5. Wskaż wzór sumaryczny związku chemicznego, który umożliwi odróżnienie skały wapiennej od skały gipsowej. 1 p.

- A. HCl B. H_2O_2 C. NaOH D. CaCl_2

6. Zapisz równania reakcji otrzymywania siarczanu (VI) baru trzema dowolnymi metodami. Podaj nazwy substratów i produktów. 2 p.

2,6 pkt – dop
3,6 pkt – dst
6,0 pkt – db
7,6 pkt – bdb
9,5 pkt – cel