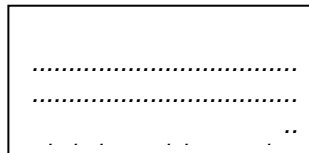


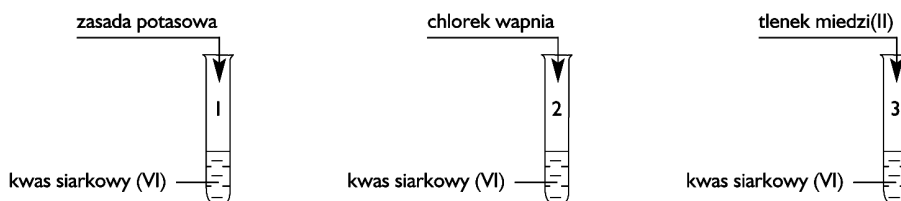
Grupa A

Sole



W zadaniach 1–10 zaznacz jedną poprawną odpowiedź.

1. Zaznacz właściwe dokończenie zdania. Sole to związki chemiczne składające się z 1 p.
A. kationów metali i anionów wodorotlenkowych.
B. anionów metali i kationów reszt kwasowych.
C. kationów wodoru i anionów reszt kwasowych.
D. kationów metali i anionów reszt kwasowych.
2. Zaznacz zbiór, w którym znajdują się tylko nazwy soli.
A. Chlorek miedzi(II), tlenek wapnia, fosforowodor, węglan cyny(II).
B. Azotan(V) sodu, siarczan(IV) potasu, siarczek żelaza(III), węglan wapnia.
C. Węglan żelaza(II), wodorotlenek sodu, chlorek magnezu, azotan(V) glinu.
D. Bromowodor, jodek potasu, chlorowodor, siarczek cynku.
3. Zaznacz zbiór, w którym wzory soli podano w następującej kolejności: chlorek sodu, siarczan(VI) magnezu, fosforan(V) wapnia. 1 p.
A. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, KCl , MgSO_4
B. NaCl , MgSO_4 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
C. NaCl , MgSO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2$
D. KClO_4 , $\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_3$, MgSO_4
4. Zaznacz nazwy jonów powstających w wyniku dysocjacji jonowej KCl . 1 p.
A. Aniony potasu i kationy chlorowe.
B. Kationy sodu i aniony chlorkowe.
C. Kationy potasu i aniony chlorkowe.
D. Kationy potasu i aniony chloranowe(VII).
5. Zaznacz równanie reakcji dysocjacji jonowej azotanu(V) żelaza(II). 1 p.
A. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Fe}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
B. $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Fe}^{3+} + 2 \text{NO}_3^{2-}$
C. $\text{FeNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Fe}^+ + \text{NO}_3^-$
D. $\text{FeNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Fe}^{2+} + 3 \text{NO}^-$
6. Zaznacz właściwe dokończenie zdania. 1 p.
Do zobojętnienia zasady należy użyć
A. roztworu innej zasady. B. wody. C. roztworu kwasu. D. roztworu soli kuchennej.
7. Zaznacz numery probówek, w których powstanie osad. 1 p.



8. Zaznacz zapis jonowy reakcji zobojętniania zasady barowej kwasem chlorowodorowym. 1 p.
A. $\text{Ba}^{2+} + 2 \text{OH}^- + 2 \text{H}^+ + 2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2 \text{Cl}^- + 2 \text{H}_2\text{O}$
B. $\text{Ba}^+ + \text{OH}^- + \text{H}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{Ba}^+ + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$
C. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{Ba}^{2+} + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$
D. $\text{Ba}^{2+} + 2 \text{OH}^- + 2 \text{H}^+ + 2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2 \text{Cl}^- + 2 \text{H}_2\text{O}$

