



TEST WIEDZY 1

HYDROLIZA

1. Wskaż parę tlenków, która w wyniku reakcji ze sobą daje związek, który w roztworze wodnym barwi fenoloftaleinę na kolor malinowy:

- A. Na_2O i N_2O_5 B. $\text{K}_2\text{O} + \text{CO}_2$
C. Al_2O_3 i CO D. $\text{CaO} + \text{SO}_3$

2. Najwyższą wartość pH wykazuje roztwór wodny

A. KCl	B. AgCl
C. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$	D. Na_2CO_3

3. Wodny roztwór wodorowęglanu sodowego posiada odczyn:

- A. kwaśny B. obojętny
C. bardziej zasadowy niż roztwór Na_2CO_3 D. słabiej zasadowy niż roztwór Na_2CO_3

4. Stała dysocjacji amoniaku wynosi $1,79 \cdot 10^{-5}$, a kwasu octowego $1,76 \cdot 10^{-5}$. Związek powstały w wyniku ich reakcji:

- A. Będzie ulegał hydrolizie kationowej i anionowej, a jego roztwór będzie miał pH bliskie 7 B. Nie będzie ulegał hydrolizie
C. Będzie ulegał hydrolizie anionowej, a otrzymany roztwór będzie miał $\text{pH} > 7$ D. Będzie ulegał hydrolizie kationowej, a otrzymany roztwór będzie miał $\text{pH} < 7$



5. Wybierz grupę związków złożoną z soli ulegających hydrolizie:

A. NH_4Cl , Na_2SO_4 , Na_2S

B. NaCl , AgCl , KHCO_3

C. Na_2SO_3 , NH_4Cl , NaH_2PO_4

D. KI , CaCO_3 , CuSO_4