

TEST VII

Zadanie 1.

Zaznacz wzór sumaryczny wapienia.

- A. CaCO_2 B. CuCO_3 C. CuSO_4 D. CaCO_3

Wskaż równanie reakcji wapienia z jednym z kwasów wchodzącym w skład kwaśnych opadów.

- A. $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
B. $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
C. $\text{CaSO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2\uparrow$
D. $\text{CuCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

Zadanie 2.

Zaznacz poprawne informacje na temat atomu azotu.

Atom azotu $^{14}_7\text{N}$ składa się z:

- A. 7 protonów, 7 elektronów, 14 neutronów.
B. 7 protonów, 14 elektronów, 7 neutronów.
C. 7 protonów, 7 elektronów, 7 neutronów.
D. 14 protonów, 7 elektronów, 14 neutronów.

Konfiguracja elektronowa atomu azotu to:

- A. K^2L^5 . B. $\text{K}^2\text{L}^8\text{M}^4$. C. K^5L^2 . D. $\text{K}^2\text{L}^6\text{M}^6$

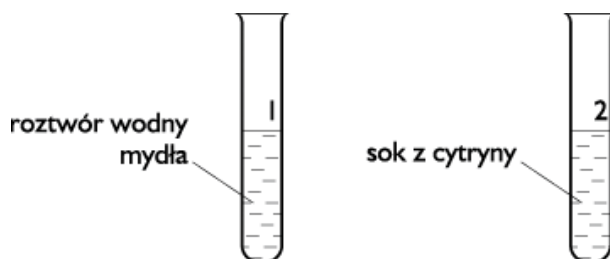
Zadanie 3.

Ile gramów miedzi użyto w reakcji syntezy do otrzymania 16 g tlenku miedzi(II), gdy masa wykorzystanego tlenu wynosiła 3,2 g? Wybierz prawidłową odpowiedź.

- A. 6,4 g B. 25,6 g C. 12,8 g D. 4,6 g

Zadanie 4.

Uniwersalny papierek wskaźnikowy zanurzono w roztworach przedstawionych na schemacie.



Określ barwę uniwersalnego papierka wskaźnikowego i odczyn danego roztworu. Wybierz prawidłowe odpowiedzi.

Próbówka nr 1.

- A. odczyn obojętny, żółta barwa papierka wskaźnikowego
B. odczyn kwasowy, zielona barwa papierka wskaźnikowego
C. odczyn zasadowy, zielona barwa papierka wskaźnikowego
D. odczyn kwasowy, czerwona barwa papierka wskaźnikowego

Próbówka nr 2.

- A. odczyn kwasowy, czerwona barwa papierka wskaźnikowego
- B. odczyn zasadowy, zielona barwa papierka wskaźnikowego
- C. odczyn zasadowy, czerwona barwa papierka wskaźnikowego
- D. odczyn obojętny, żółta barwa papierka wskaźnikowego

Zadanie 5.

Oceń prawdziwość podanych informacji. Wybierz P, jeśli zadanie jest prawdziwe, lub F, jeśli jest fałszywe.

Wraz ze zmniejszaniem się liczby atomów węgla w cząsteczkach kwasów karboksylowych zwiększa się ich gęstość.	P	F
Wraz ze zwiększaniem się liczby atomów węgla w cząsteczkach kwasów karboksylowych zwiększa się ich zdolność do ulegania dysocjacji jonowej.	P	F

Zadanie 6.

Wybierz dokończenia zdań, tak aby powstały informacje prawdziwe.

Propen to związek chemiczny o wzorze sumarycznym

- A. C_3H_8 . B. C_3H_6 . C. C_3H_4 . D. C_4H_8 .

Propen należy do węglowodorów nienasyconych, dlatego

- A. odbarwia wodę bromową.
- B. częściowo odbarwia wodę bromową.
- C. dodanie go do wody bromowej pogłębia jej barwę.
- D. nie odbarwia wody bromowej.