



Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Grupa A

11 zadań · 14 punktów · 45 minut · można korzystać z układu okresowego i tabeli rozpuszczalności · w zadaniach obliczeniowych zapisz obliczenia.

Zadanie 1. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Wzór kwasu siarkowego(VI) to:

A. HCl

B. H_2SO_4 C. HNO_3 D. H_2S

Zadanie 2. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Fenoloftaleina w roztworze zasadowym barwi się na kolor:

A. malinowy

B. żółty

C. niebieski

D. zielony

Zadanie 3. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Roztwór o pH = 3 ma odczyn:

A. kwasowy

B. obojętny

C. zasadowy

D. nie da się określić

Zadanie 4. (0–2)

OTWARTE

Uzupełnij nazwy produktów reakcji zubożniania: $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$.

a) NaCl — _____

b) H_2O — _____

4. 0 1 2

Zadanie 5. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Który związek jest solą?

A. CaCO_3

B. HCl

C. NaOH

D. H_2O

Zadanie 6. (0–1)

OTWARTE

Oblicz masę cząsteczkową CO_2 (C = 12 u, O = 16 u).

ROZWIĄZANIE

6. 0 1

Zadanie 7. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Metan to:

- A. najprostszy węglowodór nasycony B. alkohol
C. kwas karboksylowy D. sól

Zadanie 8. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Wzór sumaryczny etanu to:

- A. CH_4 B. C_2H_6 C. C_2H_4 D. C_3H_8

Zadanie 9. (0–1)

ZAMKNIĘTE

Grupa funkcyjna alkoholi to:

- A. $-\text{COOH}$ B. $-\text{OH}$ C. $\text{ext}-\text{NH}_2$ D. $-\text{CHO}$

Zadanie 10. (0–2)

OTWARTE

Rozpuszczono 15 g cukru w 135 g wody. Oblicz stężenie procentowe roztworu.

ROZWIĄZANIE

10. 0 1 2

Zadanie 11. (0–2)

OTWARTE

Podaj dwa zastosowania octu (roztworu kwasu octowego) w domu.

ROZWIĄZANIE

11. 0 1 2