

ZESTAW EGZAMINACYJNY CHEMIA

II ETAP EDUKACYJNY SZKOŁA PODSTAWOWA Klasa VIII

.....
.....
imię i nazwisko ucznia

.....
dzień - miesiąc - rok
przeprowadzenia egzaminu

1. Uzupełnij tabelę:

kwask chlorowodorowy (solny)	
kwask siarkowodorowy	
kwask siarkowy (VI)	
	H_3PO_4
kwask azotowy (V)	
	HNO_2
	H_2SO_3

2. Uzupełnij tabelę. Wskaż odczyn roztworów (K - kwaśny, O - obojętny, Z - zasadowy) o podanym pH.

pH	odczyn
1	K O Z
5	K O Z

7	K O Z
10	K O Z

K	O	Z
K	O	Z
K	O	Z
K	O	Z

3. Uzupełnij tabelę. Podaj nazwy właściwych soli:

Nazwa kwasu	nazwa soli
siarkowy (VI)	siarczany (VI)
chlorowodorowy	
siarkowy (V)	
siarkowodorowy	
węglowy	
azotowy (V)	

4. Uzupełnij tabelę:

Alkany	
metan	CH_4
etan	
propan	
	C_4H_{10}
	C_5H_{12}

5. Uzupełnij tabelę:

eten (etylen)	
	C_3H_6
	C_4H_8

6. Napisz równanie polimeryzacji etylenu.

7. Uzupełnij tabelę:

etyln (acetylen)	C_2H_2
propyn	
	C_4H_6
	C_5H_8

8. Narysuj wzory strukturalne alkoholi:

etanol	
propanol	
glicerol	
pentanol	

9. Uzupełnij tabelę:

kwasy metanowy (mrówkowy)	
	CH_3COOH
	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
kwasy butanowy (masłowy)	
	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

10. Napisz równanie reakcji zobojętniania kwasu octowego wodorotlenkiem sodu.

11. Napisz reakcję otrzymywania octanu etylu:

12. Napisz jaki test chemiczny wykonać, aby odróżnić kwas oleinowy od palmitynowego. Zaprojektuj doświadczenie.

13. Wypisz symbole pierwiastków wchodzących w skład cukrów.

14. Podaj wzory sumaryczne glukozy i fruktozy.

15. Wypisz czynniki powodujące koagulację białka

16. Zaprojektuj doświadczenie pozwalające wykryć obecność białek (posłuż się próbą ksantoproteinową).