

Zestawy pytań na egzamin .

Przedmiot : CHEMIA

Klasa :A4

Semestr : Wiosenny 2024/25

ZESTAW 1

- 1.Reakcje spalania, addycji i polimeryzacji alkanów.
- 2.Dysocjacja elektrolityczna kwasów.

ZESTAW 2

- 1.Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne węglowodorów :but-2-en, pent-2-en, propen.
- 2.Reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego propanu.

ZESTAW 3

- 1.Czym jest stężenie molowe i jak je obliczamy?
- 2.Stopień dysocjacji elektrolitycznej.

ZESTAW 4

- 1.Reakcja polimeryzacji etenu.
- 2.Odczyn i pH roztworu.

ZESTAW 5

- 1.Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne węglowodorów :but-2-en, pent-2-en, propen.
- 2.Wpływ odczynu roztworu na środowisko przyrodnicze.

ZESTAW 6

- 1.Reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego propanu.
- 2.Szereg homologiczny alkenów.

ZESTAW 7

- 1.Szereg homologiczny alkenów.
- 2.Reakcje spalania, addycji i polimeryzacji alkanów.

ZESTAW 8

- 1.Reakcje spalania, addycji i polimeryzacji alkanów.
- 2.Odczyn i pH roztworu.

ZESTAW 9

1. Reakcje spalania, addycji i polimeryzacji alkanów.
2. Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne węglowodorów :but-2-en, pent-2-en, propen.

ZESTAW 10

1. Napisz reakcje przyłączenia bromu do cząsteczki etenu.
2. Energia aktywacji.

ZESTAW 11

1. Szereg homologiczny alkenów.
2. Energia aktywacji.

ZESTAW 12

1. Szereg homologiczny alkanów.
2. W jaki sposób można zmniejszyć stężenie roztworu?

ZESTAW 13

1. Stopień dysocjacji elektrolitycznej.
2. Reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego propanu.

ZESTAW 14

1. Odczyn i pH roztworu.
2. Reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego propanu.

ZESTAW 15

1. Przedstaw skalę pH.
2. Układ otwarty, zamknięty i izolowany.

ZESTAW 16

1. Wpływ odczynu roztworu na środowisko przyrodnicze.
2. Katalizator dodatni i ujemny.

ZESTAW 17

1. Źródła i skutki zanieczyszczeń powietrza.
2. Czym jest stężenie molowe i jak je obliczamy?

ZESTAW 18

- 1.Reakcja zobojętniania.
- 2..Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne następujących alkanów :2-metylobutan, , 2,2,4trimetylopentan, 2,2-dimetylopropan

ZESTAW 19

1. Napisz równanie reakcji zobojętniania kwasu siarkowego (VI) (H_2SO_4) za pomocą wodorotlenku potasu.
- 2.Odczyn i pH roztworu.

ZESTAW 20

- 1.Jaką reakcję nazywamy reakcją strącania osadów?
- 2.Reakcje spalania, addycji i polimeryzacji alkanów.

ZESTAW 21

- 1.Jaką reakcję nazywamy reakcją strącania osadów?
- 2.Reakcje spalania, addycji i polimeryzacji alkanów.

ZESTAW 22

- 1.Układ otwarty, zamknięty i izolowany.
- 2.Napisz reakcje przyłączenia bromu do cząsteczki etenu.

ZESTAW 23

- 1.Reakcje endoenergetyczne i egzoenergetyczne.
- 2..Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne węglowodorów :but-2-en, pent-2-en, propen.

ZESTAW 24

- 1.Energia aktywacji.
- 2.Szereg homologiczny alkanów.

ZESTAW 25

- 1.Szybkość reakcji chemicznych.
- 2.Czym jest stężenie molowe i jak je obliczamy?

ZESTAW 26

- 1.Katalizator dodatni i ujemny.
- 2Napisz reakcje przyłączenia bromu do cząsteczki etenu.

ZESTAW 27

1. Szereg homologiczny alkenów.
2. Układ otwarty, zamknięty i izolowany.

ZESTAW 28

1. Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne następujących alkanów :2-metylobutan, , 2,2,4trimetylopentan, 2,2-dimetylopropan
2. Szereg homologiczny alkanów.

ZESTAW 29

1. Szereg homologiczny alkenów.
2. Wpływ odczynu roztworu na środowisko przyrodnicze.

ZESTAW 30

1. Reakcja polimeryzacji etenu.
2. Szereg homologiczny alkanów.

ZESTAW 31

1. Czym jest stężenie molowe i jak je obliczamy?
2. Napisz reakcje przyłączenia bromu do cząsteczki etenu

ZESTAW 32

1. Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne węglowodorów :but-2-en, pent-2-en, propen.
2. Źródła i skutki zanieczyszczeń powietrza.

ZESTAW 33

1. Układ otwarty, zamknięty i izolowany.
2. Przedstaw skalę pH.

ZESTAW 34

1. Szereg homologiczny alkenów.
2. Źródła i skutki zanieczyszczeń powietrza.

ZESTAW 35

1. Szereg homologiczny alkanów.
2. Reakcja zobojętniania.

ZESTAW 36

1. Czym jest stężenie molowe i jak je obliczamy?
2. Reakcja polimeryzacji etenu.

ZESTAW 37

1. Napisz reakcje przyłączenia bromu do cząsteczki etenu.
2. Przedstaw skalę pH.

ZESTAW 38

1. Układ otwarty, zamknięty i izolowany.
2. Reakcja zobojętniania.

ZESTAW 39

1. Reakcje endoenergetyczne i egzoenergetyczne.
2. Przedstaw skalę pH.

ZESTAW 40

1. Czym jest stężenie molowe i jak je obliczamy?
2. Źródła i skutki zanieczyszczeń powietrza.

ZESTAW 41

1. Reakcja polimeryzacji etenu.
2. Wpływ odczynu roztworu na środowisko przyrodnicze.

ZESTAW 42

1. Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne następujących alkanów: 2-metylobutan, 2,2,4-trimetylopentan, 2,2-dimetylopropan
2. Reakcje endoenergetyczne i egzoenergetyczne.

ZESTAW 43

1. Reakcje spalania całkowitego i niecałkowitego propanu.
2. Przedstaw skalę pH.

ZESTAW 44

1. Reakcja polimeryzacji etenu.
2. Źródła i skutki zanieczyszczeń powietrza.

ZESTAW 45

1. Szereg homologiczny alkanów.
2. Reakcja zobojętniania.

ZESTAW 46

1. Napisz wzory sumaryczne i półstrukturalne następujących alkanów :2-metylobutan, , 2,2,4trimetylopentan, 2,2-dimetylopropan
2. Źródła i skutki zanieczyszczeń powietrza.

ZESTAW 47

1. Szereg homologiczny alkenów.
2. Jaką reakcję nazywamy reakcją strącania osadów?

ZESTAW 48

1. Szereg homologiczny alkanów.
2. Napisz równanie reakcji zobojętniania kwasu siarkowego (VI) (H_2SO_4) za pomocą wodorotlenku potasu.

ZESTAW 49

1. Katalizator dodatni i ujemny.
2. Układ otwarty, zamknięty i izolowany.

ZESTAW 50

1. Odczyn i pH roztworu.
2. Wpływ odczynu roztworu na środowisko przyrodnicze.