

Název předmětu: Státní závěrečná zkouška z chemie
 Povinný předmět 0 kreditů
 Výuka: 8. semestr
 Ukončení předmětu: Státní závěrečná zkouška
 Učitel: kolektiv

Odborná chemie:

- 1) * Vodík, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Hydrydy. Voda. Význam ojedinělých výrob.
Struktura atomu, ~~atomová teorie, modely atomu~~, fundamentální částice
Kyseliny, zásady, definice pH. Protolytické rovnováhy.
Alkany. Cykloalkany. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Sacharidy jednoduché a složené.
- 2) * Charakteristika alkalických kovů. Sodík, drasík, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Horniny křídel světla, molekulová, atomová, absorpcní a emisní spektra. Bouguer-Lambert-Beerův zákon.
Nukleofilní adice. Adiční reakce karbanionů. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Anabolismus sacharidů.
- 3) * ~~Horeček~~, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Charakteristika prvků alkalických zemin. Vápník, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Periodický zákon, periodická tabulka, periodická chemických a fyzikálních vlastností prvků
Organokovové sloučeniny. Možnosti vzniku a zániku chemických vazeb v organických sloučeninách, částice takto vznikající, jejich vlastnosti
Anabolismus lipidů.
- 4) * ~~Bor~~, klinik, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Instrumentální analýza: rozdělení instrumentálních metod. Optické metody.
Fyzikální vlastnosti organických sloučenin (rozpuštost v nepolárních a polárních rozpouštědlech, teplosti tání a varu, skupenství, barva a barevnost)
Stereochemie. Optická aktivita organických sloučenin. Katabolismus lipidů.
- 5) * Uhličitý, jeho anorganické sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Charakteristika podskupiny uhlíčitých – příprava, vlastnosti, zastupující
Hmotnost a látkové množství, definice, jednotky
Organické deriváty kyselin uhlíčité. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Buňky, buněčné orgány, organismy, orgány. Hierarchie živých soustav. Lipidy.
- 6) * Kfemik, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Charakteristika podskupiny germania. Olovo, cin, sloučeniny, výskyt, výroba, vlastnosti, využití
Instrumentální analýza: rozdělení instrumentálních metod. Separaci metody
Makromolekulární sloučeniny (přírodní, modifikované a syntetické). Lipidy.
- 7) * Dusík, fosfor, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Aktivační energie, aktivace, rychlosť reakcie
Aminy. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Peptidy (oligopeptidy a poly peptidy). Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita

- 8) * Kyslík, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Oxydy, oxidy, příprava, zastupují
Základní chemické techniky (vázení, rozpouštění, mlžení, odstředování, filtrace, chlazení, odpařování, odkuřování, krystalizace, srážení, dekantace, centrifugace, promývání, sušení, žíhaní, sublimace, destilace, rektifikace aj).
Alkoholy. Ethery. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Fenoly. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Bilkoviny.

- 9) * Charakteristika chalkogenů. Síra, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Sulfidy, síranы, výskyt, příprava, vlastnosti, zastupují
Výbrané reakce kationtů a aniontů
Heterocyklické sloučeniny (klasifikace, vlastnosti, aromaticita). Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Dusíkatá baze purinové a pyrimidinové. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Nukleové kyseliny. ribonukleové a deoxyribonukleové kyseliny. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita.

- 10) * Charakteristika halogenů Fluor, chlor, sloučeniny, výskyt, příprava, výroba, vlastnosti, využití
Halogenidy, příprava, vlastnosti, zastupují
Elektronegativita, oxidační číslo, chemická vazba, klasifikace vazeb, délka vazby, vazdona a disociací ní energie, řad vazby
Halogenideriváty. S₈1 x S₈2, E1 x E2
Biologicky aktívny látky: enzymy, vitaminy, hormony, antibiotika. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita

- 11) * Charakteristika skupin vzácných plynů, využití
Ideální plyn, stavová rovnice ideálního plynu
Nitrosloučeniny. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Viry.

- 12) * Charakteristika podskupiny chromu. Chrom, sloučeniny, využití
Charakteristika podskupiny mangani. Mangan, sloučeniny, využití
Oxidačně-redukční reakce
Aromatické uhlívodíky a jejich deriváty. Si₃Ar. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Katabolismus sacharidů.

- 13) * Charakteristika třídy železa. Železo, měď, sloučeniny, výskyt, výroba, využití
Elektronová konfigurace
Karbonylové sloučeniny. Aldehydy. Ketony. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Látkové složení živých soustav, biomolekuly.

- 14) * Charakteristika podskupiny mědi. Měď, sloučeniny, výskyt, výroba, využití
Stříbro, zlato, sloučeniny, výskyt, výroba, vlastnosti, využití
Rozpustnost, faktory ovlivňující rozpustnost látek, násycený roztok, součin rozpustnosti. Retězové reakce, fotochemické reakce. Fotosyntéza

- 15) * Charakteristika podskupiny zinku. Zinek, měď, sloučeniny, výskyt, vlastnosti, výroba, využití
Instrumentální analýza: rozdělení instrumentálních metod. Elektrochemické metody
Substituci deriváty karboxylových kyselin. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Aminokyseliny. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita.

- 16) * Charakteristika platinových kovů, výskyt, využití
Elektrody, klasifikace elektrod
Karboxylové kyseliny. Mechanismus esterifikace a hydrolyzy. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita. Biosyntéza bílkovin.

- 17) * Charakteristika lanthanoidů a aktinoidů, výskyt, využití
Lanthanoidová a aktinoidová kontrakce

* Radioaktivita, radioaktivní záření, rozpadové řady, *fáderní reakce*, *stopená reakce*, rozvětvená řetězová reakce, užití.

* Sírné sloučeniny, organické sloučeniny fosforu a křemiku.. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita.
Vznik života na Zemi.

- 18) * Názvosloví binárních anorganických sloučenin.

* Jádro atomu, prvek, nuklid, izotopy, vazebná energie, hmotnostní defekt

Základní chemické zákonky (hmotnostní energie, sloučeniny)

* Alkeny. Alkadieny. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita.

Ad_E x Ad_N

Genetický kód. Mutace (genomové, chromosomové a genové)

- 19) * Názvosloví ternárních anorganických sloučenin.

* *Roztoky, koncentrace roztoku, směšovací rovnice, výpočty*.

* Alkyny. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita.

První a druhá fáze transformace xenobiotik.

- 20) * Názvosloví koordinačních sloučenin.

* *Délka vlnky, využití a diemontní energie, molekulové orbitaly, radiometrie, komplexotvorné reakce*

* Funkční deriváty karboxylových kyselin. Rozbor struktury, reakční centra, reaktivita.

C

C

J