



Otzázky pro ústní maturitní zkoušku z obecné a anorganické chemie

Školní rok 2006/07

Třída : A4., F4.

-
- 1. Základní pojmy** – relativní atomová a molekulová hmotnost, molární hmotnost, látkové množství, základní výpočty, prvek, sloučenina, vzorce sloučenin (empirický, molekulový, konstituční, strukturní vzorec).
 - 2. Roztoky** – rozpustnost, křivky rozpustnosti, vyjadřování koncentrací, přepočty koncentrací, mísení roztoků, koloidní soustavy.
 - 3. Stavba atomu** - atomové jádro, radioaktivita (přirozená, umělá), elektronový obal, kvantová čísla.
 - 4. Elektronová konfigurace** – pravidla pro zápis elektronové konfigurace, zkrácený tvar, konfigurace iontů, ionizační energie, elektronová afinita, základní a excitovaný stav.
 - 5. Periodická soustava prvků** – periodický zákon, popis tabulky, vlastnosti prvků.
 - 6. Chemická vazba** – podmínky pro vznik vazby, typy vazeb, elektronegativita, hybridizace.
 - 7. Chemické reakce** – klasifikace chemických reakcí, chemická rovnice, zápis molekulový i iontový, srážecí reakce, komplexotvorné reakce.
 - 8. Protolytické reakce** – teorie kyselin a zásad, autoprotolýza, iontový součin vody, pH, pOH, neutralizace.
 - 9. Oxidačně-redukční reakce** – definice oxidace, redukce, oxidační a redukční činidla, pravidla vyčíslování, elektrolýza (vody, solanky, taveniny NaCl – děje na elektrodách).
 - 10. Reakční kinetika** – reakční rychlosť, řád reakce, molekularita reakce, ovlivňování reakční rychlosti.
 - 11. Chemické rovnováhy** – rovnovážná konstanta, její odvození, vyjádření, ovlivňování chemické rovnováhy.
 - 12. Vodík** – výskyt, vlastnosti, laboratorní příprava, výroba, chemické vlastnosti sloučenin, použití. Voda, hydrydy.
 - 13. Kyslík** – výskyt, vlastnosti, laboratorní příprava, výroba, chemické vlastnosti sloučenin, použití.
 - 14. Prvky VII.A skupiny** – vlastnosti, elektronová konfigurace, laboratorní příprava, výroba, použití, sloučeniny.



**Masarykova střední škola chemická
116 28 Praha 1, Křemencova 12**

Otzázky pro ústní maturitní zkoušku z obecné a anorganické chemie

Školní rok 2006/07

Třída : A4., F4.

15. Prvky VI.A skupiny – síra - vlastnosti, výskyt, příprava, sloučeniny (oxidy, kyselina sírová).

16. Dusík – výskyt, vlastnosti, výroba, použití, sloučeniny (oxidy, kyselina dusičná, amoniak).

17. Fosfor – výskyt, vlastnosti, výroba, použití, sloučeniny (kyselina fosforečná, fosforečnany).

18. Prvky IV.A skupiny – C, Si – výskyt, vlastnosti, výroba. Sklo, oxid křemičitý, oxid uhlíku, kyseliny uhličitá a její soli.

19. Kovy – vlastnosti, kovová vazba, elektrochemická řada napětí kovů, rozpouštění v kyselinách, způsoby výroby kovů.

20. Prvky I.A skupiny – výskyt, vlastnosti, výroba, sloučeniny (hydroxid sodný, soda).

21. Prvky II.A skupiny – výskyt, vlastnosti, výroba, sloučeniny (uhličitan vápenatý, oxid vápenatý, síran barnatý, síran vápenatý).

22. Hliník – výskyt, vlastnosti, výroba, použití.

23. Prvky I. B skupiny – měď, stříbro, zlato – výskyt, vlastnosti, použití, sloučeniny.

24. Prvky II.B skupiny – zinek, kadmium, rtuť – výskyt, vlastnosti, použití, sloučeniny.

25. Prvky VIII.B skupiny – železo - výskyt, vlastnosti, výroba železa a oceli, sloučeniny.