

Opakování 7. celku (7/6 až 7/9)

- 1) Co to jsou aldehydy; zakreslete strukturně jejich charakteristickou skupinu.
- 2) Jaké typy názvů se používají u aldehydů - uveďte názvy nejjednoduššího aldehydu a cyklického aldehydu.
- 3) Napište 4 hlavní způsoby přípravy aldehydů.
- 4) Jaké vlastnosti mají aldehydy; co víte o aldehydech s dvojnou vazbou?
- 5) Nejjednodušší aldehyd - vzorec, názvy, výroba; formalín - složení, vlastnosti a užití.
- 6) Druhý nejjednodušší aldehyd - racionální vzorec, názvy, vlastnosti, výroba, užití.
- 7) Nejjednodušší aromatický aldehyd - vzorec, názvy, vlastnosti, výroba, užití.
- 8) Co to jsou ketony, jaká je jejich charakteristická skupina (zakreslete strukturně), jak se rozdělují?
- 9) Jaké typy názvů se používají u ketonů - uveďte názvy nejjednoduššího ketonu.
- 10) Kde se ketony vyskytují, jaké typy reakcí dávají?
- 11) Uveďte 5 hlavních způsobů přípravy ketonů.
- 12) Nejjednodušší keton - vzorec, názvy, vlastnosti, výroba, užití.
- 13) Napište vzorec a využití a) bromoacetanu a b) cyklohexanonu.
- 14) Co to jsou chinony, jak se odvozují a jak vznikají?
- 15) Nejjednodušší chinon - vzorec, názvy, vlastnosti, užití.
- 16) Vzorec, vlastnosti a význam antrachinonu.

Rovnice, vzorce...

- 17) Napište rovnici oxidace ethylbenzenu.
- 18) Napište rovnici reakce ethynu s vodou.
- 19) Napište rovnici reakce acetonu s 1 molekulou bromu; pojmenujte hlavní vzniklý produkt.
- 20) Napište rovnici (mírné) redukce acetonu.
- 21) Napište vzorce: difenylketon, ethylmethylketon, naftalen-1,2-dikarbaldehyd, butan-1,2,4-trikarbaldehyd.