papier...(1.-8.slajd)

9.slajd, 10.slajd, 11.slajd, 12.slajd,

Alkoholové kvasenie

-chemická premena glukozy na etanol a oxid uhlicity cinnostou enzymovych kvasiniek

13.slajd, 14.slajd, fotka(15.slajd – chýbajú veci), 16.slajd(vodík, kyslík, voda a peroxid vodíka), 17.slajd, 18.slajd, 19.slajd, 20.slajd, 21.slajd, 22.slajd, 23.,

Kyslík- vazbove moznosti

-hodnota elektronegativity 3.5 a kladna hodnota elektoronovej afinity = prevazne kovalentne vazby v vanorganickych zluceninach – jednovazbovy Oh, dvoj O2, troj H3O

- v organickyhc zluceninach prevazne dvojvazbovy s dvoma volnymi e

- kovalentne vazby O-O su nepolarne (o2, o2-, o2-3, h2o2)

- koval. vazby O-X su polarne (B-O, C-O, N-O, O-H aj s kovovymi prvkami Ag-O, Hg-O)

- v zluceninach obsahujucich vazbu O-H = tvorba vodik vazieb

- v anorg. zluceninach ma oxidacne cislo -II po II

- (-II oxidy, -I peroxidy, 0 molekula kyslika, ozonu, I v molejule O2F2, II v molekule OF2)

24.slajd, 25.slajd!!!->veľmi dolezity, 26.slajd, 27.slajd, 28.slajd, 29.slajd, 30.slajd, 31.slajd, 32.slajd, 33.slajd, 34.slajd,

Sira- vazbove moznosti

- v anorganickych zluceninach prevazne stvor- a sestvazbova vdaka elektronovej konfiguracii

-v organickych prevazne dvojvazbovy s dvoma volnymi el. parmi

- kovalentne vazby S-S su nepolarne (nepr S8, S2Cl2), blizko nepolarne S-H, S-Cl, S-Br

- kovalent vazby S-X su polarne (az ionove – tvorba soli)

- v zluceninach obsahujucich vazbu S-H= podstatne slabsie vodikove vazby

- v anorg. zluc. ma oxidacen cislo -II po VI

- (-II sulfidy, -I disulfidy, 0 molekula S8, I v molekule S2Cl2, II v molekule SCl2, IV v SO2, V S2F10, VI v SO2)

35.slajd, 36.slajd,