predošla prezentacia

Bravais (1850)

- odvodil 14 možných druhov základných buniek, pomocou ktorých možno geometricky opísať ľubovoľnú kryštáľovú štruktúru

- podľa tvaru základných buniek rozdeľujeme kryštály do siedmich kryštálografických sústav

slajd

slajd

slajd

slajd

slajd + kovalentné – atómové štruktury (kryštály) - diamant

+ kovalentné polymérne štruktúry (kr.) – kovalentné ZnS, TiO2

slajd

slajd

*Fázové diagramy*

*- slúžia na zobrazenie správania sa látok v závislosti na stavových veličinách, obvykle sa používajú diagramy pT, pV, TV*

*fázový diagram – fyzika 1 – nebude sa na to pýtať*

slajd

slajd

slajd

slajd

slajd

Arrhéniova teória

- na základe predstáv o disociácii látok vo vodných roztokoch elektrolytov je:

kyselina – látka, kt. je schopná pri disociácii uvoľniť protóny H+

zásada – látka, kt. je schopná uvoľniť OH- ión

HCl šípky H+ + Cl- NaOH šípky Na+ + OH-

Bronstedova a Lowryho teória

- na zákl. podstaty acidobáických dejov, teda, ýe dochádza k výmene protónov medzi reagujúcimi látkami – preto protolytické reakcie

- charakter kyseliny mozu mat molekuly ale aj iony

kyselina- latka, kt. je schopna inym molekulam alebo ionom odovdavat proton

zasada – molekula alebo ion, kt. je schopna proton prijimat

CH3COOH + H2O šipky CH3COO +

Lewisova teoria

- všeobecna teoria kyselin a zasad

kyselina – latka, kt. je schopna prijate l. pary inych latok

zasada – latka, kt. je schopna odovzdat el. pary

- v súlade s Bron. teoriov ale zaroven ovela sirsia