

Az I. éves kémia BSc szakos hallgatók Szervetlen kémia 2. kollokviumi tételei

2014/15 2. félév
Rohonczy János

- 1.a. Szén, és a szervetlen vegyületeinek kémiája és sztereokémiája
- 1.b. Aktinoidák és vegyületeik

- 2.a. Szilícium, germánium és szervetlen vegyületeik
- 2.b. Vanádium, nióbium, tantál és vegyületeik

- 3.a. Szilikonok, fémek alkil- és aril-származékai
- 3.b. Réz, ezüst és arany és vegyületeik

- 4.a. Fémorganikus vegyületek kötéstípus szerinti áttekintése
- 4.b. Ón, ólom és vegyületeik

- 5.a. Bór és vegyületei, poliboránok
- 5.b. Szkandium, ittrium és lantán; lantanoidák és vegyületeik

- 6.a. Alumínium, gallium, indium, tallium és vegyületeik
- 6.b. Króm, molibdén, volfrám és vegyületeik

- 7.a. Berillium, magnézium és vegyületeik
- 7.b. Platinafémek és vegyületeik

- 8.a. Kalcium, stroncium, bárium, rádium és vegyületeik
- 8.b. Titán, cirkónium, hafnium és vegyületeik

- 9.a. Alkálifémek és vegyületeik
- 9.b. Mangán, technécium, rénum és vegyületeik

- 10.a. Nemesgázok és vegyületeik
- 10.b. A vas és szervetlen-, valamint fémorganikus vegyületei.

- 11.a. A d-mező elemeinek sztereokémiája, Jahn-Teller effektus
- 11.b. Cink, kadmium, higany és vegyületeik

- 12.a. Kobalt, nikkell és vegyületeik
- 12.b. Átmenetifémek általános tulajdonságai.
A 3d, 4d és 5d elemek és vegyületeik összevetése.

A vizsgára hozzon magával egy össze nem firkált periódusos rendszert!