

MSc FELVÉTELI TÉTELEK

Szervetlen kémiából

1. Alkálifémek, alkáli-földfémek és vegyületeik. Hidridjeik, legstabilabb oxidjaik. Oldódásuk cseppfolyós ammóniában. Vízkeménység, szódagyártás.
2. Az alumínium, ón és ólom, valamint jellegzetes vegyületeik. Timföld és alumíniumgyártás. Ólom-akkumulátor működése.
3. A hidrogén. A hidridek típusai. Szén és szervetlen szénvegyületek. Grafitvegyületek, fullerének. Hidridek szervetlen kémiai előállítása. Oxidok, szulfidok. Freonok, teflon.
4. A nitrogén és a foszfor, valamint fontosabb vegyületeik. Oxidok és oxosavak szerkezete, tulajdonságaik. Ammónia, hidrazin és salétromsavgyártás.
5. Oxigén, oxidok, hidroxidok és oxosavak. A kén és fontosabb vegyületei. Természetes és mesterséges allotrópok. Oxidok és oxosavak. Kénsavgyártás. Legfontosabb halogenidek.
6. Halogének, halogénvegyületek. Interhalogének. Halogenidek szerkezete és reakcióik. Halogénoxidok, oxosavak szerkezete, tulajdonságaik.
7. A vas-, réz- és cinkcsoport elemei és a platinafémek, valamint jellegzetes vegyületeik, különös tekintettel az oxidokra, szulfidokra, halogenidekre és cianidokra. Fémek feltárása.

2015. február