

Temat lekcji 10 i 11: Właściwości chromu i jego związków.

Omawiając właściwości chromu i jego związków uwzględnimy:

- kryterium przynależności pierwiastków chemicznych do bloku *d*
- położenie chromowców (chrom, molibden, wolfram, seaborg) w układzie okresowym
- właściwości fizyczne chromu
- konfigurację elektronową chromu
- promocję elektronu z podpowłoki 4*s* na podpowłokę 3*d*
- otrzymywanie wodorotlenku chromu(III)
- właściwości wodorotlenku chromu(III)
- charakter chemiczny związków chromu w zależności od stopnia utlenienia chromu
- zmianę charakteru chemicznego i właściwości utleniających ze zwiększaniem się stopnia utlenienia chromu w jego związkach chemicznych

Zadania do samodzielnego rozwiązania: (proszę przesłać 30 kwietnia)

Zbiór zadań – zadania 826, 827, 828

Temat lekcji 11 i 12: Właściwości manganu i jego związków.

Omawiając właściwości manganu i jego związków uwzględnimy:

- położenie manganowców (mangan, technet, ren, bohr) w układzie okresowym
- właściwości fizyczne manganu
- konfigurację elektronową manganu
- przebieg reakcji manganianu(VII) potasu z siarczanem(IV) sodu w środowisku kwasowym, obojętnym i zasadowym
- wzory i nazwy oraz sposoby otrzymywania ważniejszych związków manganu
- charakter chemiczny związków manganu w zależności od stopnia utlenienia manganu
- zmianę charakteru chemicznego i właściwości utleniających ze zwiększaniem się stopnia utlenienia manganu w jego związkach chemicznych.

Zadania do samodzielnego rozwiązania: (proszę przesłać 30 kwietnia)

Zbiór zadań – zadania 830, 833, 839