

Temat lekcji 13 i 14: Właściwości żelaza i jego związków.

Omawiając właściwości żelaza i jego związków uwzględnimy:

- a) położenie w układzie okresowym pierwiastków chemicznych należących do żelazowców (żelazo, kobalt, nikiel)
- b) właściwości fizyczne żelaza
- c) pasywację żelaza
- d) konfigurację elektronową żelaza
- e) reakcję otrzymywania wodorotlenku żelaza(II)
- f) reakcję otrzymywania wodorotlenku żelaza(III)
- g) właściwości wodorotlenku żelaza(II) i wodorotlenku żelaza(III)
- h) sposoby otrzymywania ważniejszych związków żelaza
- i) charakter chemiczny związków żelaza w zależności od stopnia utlenienia żelaza

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Zbiór zadań – zadania 843 i 846

Temat lekcji 15 i 16: Właściwości miedzi i jej związków.

Omawiając właściwości miedzi i jej związków uwzględnimy:

- a) położenie w układzie okresowym pierwiastków chemicznych należących do miedziowców (miedź, srebro, złoto, roentgen)
- b) właściwości fizyczne miedzi
- c) powstawanie patyny
- d) konfigurację elektronową miedzi
- e) promocję elektronu z podpowłoki 4s na podpowłokę 3d
- f) otrzymywanie wodorotlenku miedzi(II)
- g) właściwości wodorotlenku miedzi(II)

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Zbiór zadań – zadania 849 i 851