

Klasa IIIB Zagadnienia z chemii (Zag_5)

Temat lekcji 11: Żelazo i właściwości chemiczne związków żelaza.

Proszę przeanalizować wiadomości z podręcznika zwracając uwagę na:

- a) właściwości fizyczne żelaza
- b) pasywację żelaza
- c) konfigurację elektronową żelaza
- d) reakcję otrzymywania wodorotlenku żelaza(II)
- e) reakcję otrzymywania wodorotlenku żelaza(III)
- f) właściwości wodorotlenku żelaza(II) i wodorotlenku żelaza(III)
- g) wzory, nazwy i sposoby otrzymywania ważniejszych związków żelaza
- h) charakter chemiczny związków żelaza w zależności od stopnia utlenienia żelaza

Temat lekcji 12: Miedź i właściwości chemiczne związków miedzi.

Proszę przeanalizować wiadomości z podręcznika zwracając uwagę na:

- a) właściwości fizyczne miedzi
- b) powstawanie patyny
- c) konfigurację elektronową miedzi
- d) promocję elektronu z podpowłoki 4s na podpowłokę 3d
- e) otrzymywanie wodorotlenku miedzi(II)
- f) właściwości wodorotlenku miedzi(II)

Temat lekcji 13: Pierwiastki bloku d – podsumowanie wiadomości.

Podsumowując wiadomości proszę zwrócić uwagę na:

- a) charakterystykę grup układu okresowego tworzących blok *d*
- b) nazwy przykładowych pierwiastków bloku *d*
- c) rozmieszczenie elektronów walencyjnych w atomach pierwiastków chemicznych bloku *d*
- d) charakter chemiczny tlenków pierwiastków chemicznych bloku *d* wraz ze zwiększaniem się stopnia utlenienia tych pierwiastków chemicznych
- e) właściwości utleniające związków chemicznych wraz ze zwiększaniem się stopnia utlenienia pierwiastków bloku *d*
- f) zastosowanie pierwiastków chemicznych bloku *d* i ich związków chemicznych

Zadania do samodzielnego rozwiązania:

Podręcznik – zadania 1a, b i f, 4 i 5 str.376 (stare wydanie)