

II ()

11

1.

1. , n = 4 l = 0 1) 4f 2) 4d 3) 4 4) 4s

2.

1) 2) 3)

3.

→ → X : 1) 2) 3) 4)

4. Наиболее слабые кислотные свойства проявляет

1) HCOOH 2) CH₃OH 3) CH₃COOH 4) C₆H₅OH

5. В схеме превращений Al → X₁ → X₂ → Al веществами X₁ и X₂ могут

быть соответственно 1) Al(NO₃)₃ и Al(OH)₃ 2) AlPO₄ и Al(OH)₃ 3) Al(OH)₃ и Al₂(SO₄)₃ 4) Al₂O₃ и AlCl₃

6.

1) 2) 3) 4)

7. Согласно термохимическому уравнению ZnS(тв) + 2HCl ↔ ZnCl₂ + H₂S + 139,3 кДж при образовании 4 моль HCl в обратной реакции

1) выделяется 139,9 кДж теплоты 2) поглощается 139,9 кДж теплоты
3) выделяется 278,6 кДж теплоты 4) поглощается 278,6 кДж

8.

1) 3 N₄ 2) и 2 3) Al₂(SO₄)₃ 4) (-)

9.

1) H₂S 2) 3) 3 4) 2 5

10.

? - -1,3

1)

2)

3)

4)

2.

(II) 1,5,

100 0,5
4,74 .

3.

8,77%,
- 9,86%.

4.

H₃COONa CH₄ C₂H₂ C₂H₄O CH₃COOH CH₃COONa C₂H₆

5.

, , . : ,