| Молекула | D₀, кДж/моль | d, HM | Молекула | D_0 , кДж/моль | d, HM |
|-----------------|--------------|---------|-----------------|------------------|--------|
| Cl + | 388 | 0,189 | O ₂ | (498,4) | 0,1207 |
| Cl ₂ | 120 | _ | O + | 642 | 0,112 |
| Cs ₂ | (38) | 0,43 | 0- | 394 | 0,134 |
| Cu ₂ | 197 | 0,22 | P ₂ | (489,1) | 0,189 |
| F ₂ | (159) | 0,141 . | P + 2 | 427 | 0,199 |
| F + 2 | 320 | 0,133 | S ₂ | (425,5) | 0,189 |
| F - 2 | 117 | - | S + 2 | 518 | 0,183 |
| H ₂ | 436 | 0,074 | S - 2 | 544 | - |
| H + 2 | 255,7 | 0,108 | Se ₂ | 305 | 0,216 |
| H - | 15 | | Te ₂ | 259 | 0,256 |
| HBr | (366,1) | 0,141 | | | |
| HC1 | (431,6) | 0,127 | | LEAD TO THE | |

13. Расположение валентных о-электронных пар центрального атома A и пространственная конфигурация молекул (комплексов) AB_n

| Число о- электронных пар атома А | | он и Э | Пространственная конфитурация молекулы (комплекса) | | Тип гибри- дизации орбита- лей атома А, | |
|--|----------------------------------|-------------------------|--|-------------|--|---|
| общее | связы- ваю- щих (к.ч.А) | несвя- зыва- ющих | Тип моле- кулы* | | | описы- вающий данную конфи- гурацию |
| 2 | 2 | 0 | AB ₂ | Линейная | В-А-В | sp |
| 3 | 3 | 0 | AB ₃ | Треугольная | BAB | sp ² |

^{*} Е – несвязывающая электронная пара.

| Число о- электронных пар атома А | | | Пространственная конфигурация | | Тип гибри- дизации орбита- | |
|--|----------------------------------|-------------------------|--------------------------------|--|---------------------------------------|--|
| общее | связы- ваю- щих (к.ч.А) | несвя- зыва- ющих | Тип моле- кулы* | молекулы (комплекса) | | лей атома А, описывающий данную конфигурацию |
| | 2 | | AB ₂ E | Угловая | BBB | |
| 4 | 4 | | AB ₄ | Тетраэдрическая | В | sp ³ |
| | 1.079× | Serger A | NIDESONORY NEW PROPERTY A | Harris o a scarrosado ascarrosabellos aca | | |
| 4 | 3 | 1 | AB₃E · | Тригонально- пирамидальная | | |
| | | 1 | | | BBB | 2 1.00 100 N |
| | | | | acroemoterchio III | | |
| | 2 | 2 | AB ₂ E ₂ | Угловая | A | |
| | | | | ACHARACIST SCHOOL | ВВ | |
| 5 | 5 | 0 | AB ₅ | Тригонально- бипирамида- льная | B B B B B B B B B B B B B B B B B B B | sp^3d |

^{*} Е – несвязывающая электронная пара.

| Число о- электронных пар атома А | | | Пространственная конфигурация молекулы (комплекса) | | Тип гибри- дизации орбита- | |
|--|----------------------------------|-------------------------|--|------------------------------------|-------------------------------------|--|
| общее | связы- ваю- щих (к.ч.А) | несвя- зыва- ющих | Тип моле- кулы | | | лей атома А, описывающий данную конфигурацию |
| | 4 | | AB ₄ E | Искаженная бипирамида- льная | : B B | sp ³ d |
| | 3 | 2 | AB ₃ E ₂ | Т-образная | : B A B | |
| | 2 | 3 | AB ₂ E ₃ | Линейная | : B : | (100 kg) (10 |
| 6 | 6 | 0 | AB ₆ | Октаэдрическая | B B B B B | sp^3d^2 |
| | 5 | 1 | AB ₅ E | Квадратно- пирамидальная | B B B B | |
| | 4 | 2 | AB ₄ E ₂ | Квадратная | B A B | |

^{*} Е – несвязывающая электронная пара.

14. Энергия расщепления (Δ) и отталкивания электронов (Π) в комплексах октаэдрического строения

| Конфигурация иона- комплексооб- | Ион | П, кДж/моль | Лиганды | Δ, кДж/моли |
|------------------------------------|--|--|------------------|-------------|
| разователя d^2 | V ³⁺ | | IIO | 212,4 |
| d ³ | V V ²⁺ | | H ₂ O | |
| a | V2. | | H ₂ O | 140,8 |
| annet and | Cr ³⁺ | - 2000 | H ₂ O | 207,6 |
| | | THE REAL MONEY | H ₃ N | 257,7 |
| California (California) | | 1 | F ⁻ | 181,3 |
| | | | CI ⁻ | 164,6 |
| 511011011011 | | 754 | Br- | 125,5 |
| | | and the state of t | CN- | 318,5 |
| | | | CNS- | 212,6 |
| d^4 | Cr ²⁺ | 280,4 | H ₂ O | 165,8 |
| и | Ci | 200,4 | H ₃ N | 205,2 |
| d ⁵ | Mn ²⁺ | 204.0 | | |
| а | IVIII | 304,2 | H ₂ O | 101,4 |
| | | | F- | 90,2 |
| | | | Cl | 89,5 |
| | | | CN- | 308,9 |
| | A 500-400 (100-50) | - SEE STEELED - 65 | CNS" | 104,9 |
| | Fe ³⁺ | 357,9 | H ₂ O | 163,4 |
| | didness of 1 | | H ₃ N | 202,8 |
| | Salah may Office | The second of the second | F ⁻ | 140,8 |
| | Serma 3 | | CI ⁻ | 130,6 |
| | A THE RESERVE OF THE PARTY OF T | | CN- | 417,6 |
| do | Fe ²⁺ | 209,9 | H ₂ O | 124,1 |
| и | 10 | 207,7 | H ₃ N | 153,9 |
| | | 1 1865 S. 189 | F- | 106,2 |
| | | | | 99,01 |
| 937760 | Main Transcore | No resultable in | CI ⁻ | |
| | | | Br ⁻ | 93,1 |
| 4 | a 34 | | CN- | 403,2 |
| d ⁶ | Co ³⁺ | 250,5 | H ₂ O | 217,0 |
| | | 489987 | H ₃ N | 273,2 |
| 187 (E) | | | F- | 155,0 |
| | | | CN- | 405,6 |
| | 30.0207 | No harm | en* | 277,9 |
| d^7 | Co ²⁺ | 304,2 | H ₂ O | 110,9 |
| | | | H ₃ N | 132,4 |
| | | - Included the state of | F- | 95,4 |
| | 1000 | | CI ⁻ | 88,3 |
| d ⁸ | Ni ²⁺ | _ | H ₂ O | 103,8 |
| | | | H ₃ N | 128,8 |
| | 16,830 | | en | 133,6 |
| ď | Cu ²⁺ | Company of the compan | H ₂ O | 150,3 |
| u | Cu | | H ₃ N | 180,1 |
| | | | | 195,7 |
| | TA Jakon | | en | 193,7 |
| | | | F | 128,8 |
| | | | CI | 120,5 |

^{*} en - этилендиамин H2NCH2CH2NH2.