|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| lgKb | L +π | | L ko π | | L -π rất yếu | | L -π | | | |  |
| CN- | NO2- | NH3 | NCS- | OH- | F- | SCN- | Cl- | Br- | I- | S2O32- |
| Ag+(2)  (4) | 19,85  19,42 | 2,38 | 7,23 | 8,23  9,67 | 4,0 |  | 8,23  9,67 | 5,04  5,3 | 7,34  8,73 | 11,74  13,1 | (1)8,6  (2)13,46 |
| Al3+(4)  (6) |  |  |  |  | 33,0 | 18,53  20,67 |  |  |  |  |  |
| Au+(2) | 38,3 |  | 27 | 23,0 |  |  | 25 | 9,42 | 12,46 |  |  |
| Au3+(4) | 56,0 |  | 30 | 42,0 |  |  | 42 | 21,3 | 31,5 |  |  |
| Be2+(4) |  |  |  |  | 15,0 | 13,39 |  |  |  |  |  |
| Bi3+(6) |  |  |  | 4,23 | 35,2 |  | 4,23 | 6,42 | 9,52 | 19,1 |  |
| Cd2+(4)  (6) | 17,11 | 3,10 | 6,56  4,56 | 2,91  -0,83 | 8,42 |  | 2,91 | 2,90  2,58 | 2,93 | 5,41  6,0 | (2)6,46 |
| Ce3+( |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Co2+(4)  (6) | 19,09 |  | 5.07  4,39 | 2,3 |  |  | -0,3 |  |  |  |  |
| Co3+(6)  (4) | 64,0 |  | 35,21  25,7 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Cr3+(4) |  |  |  | 6,1 | 29,9 |  | 6,1 |  |  |  |  |
| Cu+(2)  (4) | 24,0  30,3 |  | 10,86 | 12,11  10,05 |  |  | -  10,05 | 5,54 | 5,92 | 8,76 | (2)12,27 |
| Cu2+(4)  (6) |  |  | 12,03  8,9 | 6,52 | 14,56 |  | 6,52 |  |  |  | (2)12,22  (3)13,84 |
|  | CN- |  | NH3 |  | OH- | F- |  | Cl- | Br- | I- |  |
| Fe2+(4)  (6) | 36,9 |  | 3,7 | 4,53 | 8,56 |  |  |  |  |  |  |
| Fe3+(6)  (4) | 43,9 |  |  | 3,23  4,53 |  | 16,1  15,74 | 3,23 | -0,85 |  |  |  |
| Ga3+(6) |  |  |  |  | 40,3 |  |  |  |  |  |  |
| Hg2+(4)  (6) | 38,97  40,62 | 13,54 | 19,3 (7,47) | 21,2 |  |  | 21,2 | 15,22 | 21,0 | 29,83 | (2)30,8  (3)32,26 |
| In3+(4) |  |  |  |  | 35,2 |  |  |  | -1,25 |  |  |
| Mn2+ |  |  | 9 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Ni2+(4)  (6) | 31,0 |  | 8.01 |  |  |  |  | - | -8,12 |  |  |
| Pb2+(4) | 42,4 |  |  | 0,85 |  |  | 0,85 | 1,0 | 2,93 | 3,92 | (2)5,13 |
| Pd2+(4)  (6) |  |  |  |  |  |  |  | 15,5  11,3 | 13,1 |  | (2) |
| Pt2+(4) |  |  |  |  | 22.67 |  |  | 16,0 |  |  | (2)4,59 |
| Sn2+(4) |  |  |  |  |  |  |  | 1,48 | 1,66 |  |  |
| Sn4+(6) |  |  |  |  | 63 | 25,0 |  | 0,82 |  |  |  |
| Tl+(4) |  |  |  | 0 |  |  |  |  | -0,2 | 1,6 |  |
| Tl3+(6) |  |  |  |  |  |  |  |  | 26,2 |  |  |
| Tl(OH)2+ |  |  | 13,0 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Zn2+(4) | 19,62 |  | 8,7 | 3,7 | 17,7 |  | 3,02 | -1,52 | -2,5 | -0,51 |  |

Nhận xét:

* Cùng nguyên tử tạo phức, cùng cấu hình phức: Phức CN- bền hơn hẳn các phức với còn lại
* Với các phức có cùng cấu hình và phối tử và nguyên tố tạo phức M, phức của M có số OXH cao bền hơn phức của M ở số OXH thấp.
* Với các phức [MXn]m-, (X = Cl, Br, I) độ bền của [MCl6]m- < [MBr6]m- < [MI6]m-