ДЗ – решаем выборочно (не нужно решать все задачи одного типа, если всё уже понятно), **но здесь 5 страниц!**

Укажите все ошибки, допущенные при cоставлении следующих названий:

[Fe(СО)5] —карбонил железа

[Os(NH3)6] —гексааммин осмия

[Al(H2О)6]3+ — гексаводаалюминий

[Cr(H2О)4Cl2] ­— тетрааквадихлорохром (II)

[TiF6]2– — гексафтортитанат-ион

[Ag(CN)2]– — дицианидосеребро(I)-ион

[SbF4]–—пентафторосурьмат(III)-ион

[PbСl6]2– — гексахлоросвинцат(II)-ион

K2[BeF4] —калийтетрафторобериллий(II) [

Ag(NН3)2]Сl —диамминаргентатхлорид

[Со(NH3)6]2(SО4)3 —трисульфат дигексаамминкобальта(III)

Назовите соединения, определите заряд иона(атома)-комплексообразователя, напишите его электронную конфигурацию.

[Ag(NH3)2]OH; К2[Cd(NH3)4]; Na3[AlF6]; [Cu(NH3)4](OH)2;[BeF4]2–; [Fe(CN)6] 4–;

[Fe(CN)6] 3–; [SnCl4]2– ;[SnCl6]2– ; [Al(OH)4] –; [Bi(OH)4] – ; [Со2(СО)8] ; K3[VF6];

K3[Fе(CN)6] ; K4[Fе(CN)6] ; K4[Fе Cl2 F4]; K3[CoF6] ;

K2[Co (NH3)2 Cl4] ; K3[Co(H2O) 6] F3

K3[TiCl6] ; K4[Co(CN)6] ; [VF6]3–; [ Сг2(Н20)2 (СН3СОО)4] ;

[ Сг (Н20)6]Br3;Na4 [ Сo(СН3СОО)6];

(NH4)2[ Сo(NCS)4]







