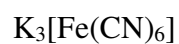
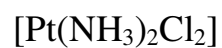
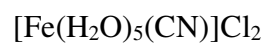
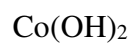
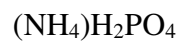


1. Napište názvy event. vzorce výše uvedených sloučenin nebo iontů:



ozonid cesný

amid vápenatý

kyselina hexahydrogendikřemičitá

difluorid thionylu

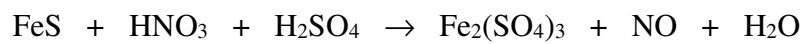
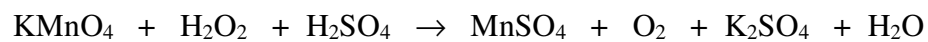
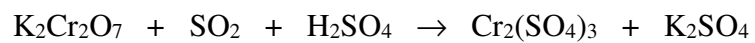
diaqua-tetrahydroxidohlinitan sodný

chlorid hexaamminnikelnatý

tetrakarbonylnikl

komplex triammin-trichlorokobaltitý

2. Doplňte koeficienty, případně produkty v následujících rovnicích:



3. Napište název prvku (iontu), uveďte elektronovou konfiguraci a zařazení prvku v periodické tabulce (perioda, skupina).



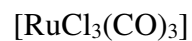
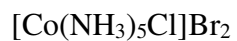
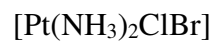
4. Jaký je tvar následujících molekul a iontů:



5. Určete tvar a prvky symetrie následujících molekul a iontů:



6. Vyberte z následujících komplexních sloučenin ty, které mohou existovat ve formě více geometrických izomerů. Izomery pojmenujte a nakreslete.



7. Nakreslete diagram molekulových orbitalů a jejich obsazení elektrony v částicích O_2 a O_2^- . Jaký bude v těchto částicích řád vazby? V které částici bude delší vazba?