

## INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Metodický list

**Chemie – Odměrná analýza (volumetrie)**

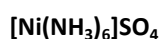
Pracovní list – řešení 1

1. Uveďte vzorce a názvy komplexních sloučenin:

tetrahydridonikelnatan draselný



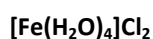
síran hexaaminnikelnatý



hexafluorokobaltitan vápenatý



chlorid tetraaquazeleznatý



$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$

tetrahydroxohlinitan sodný

$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$

chlorid hexaaquachromitý

$\text{Na}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$

hexakynoželezitan sodný

$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$

chlorid diamminstříbrný

$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$

kationt tetraaquaměďnatý

2. Vysvětlete pojmy:

komplexní sloučenina: **obsahuje komplexní částici (kationt nebo aniont), tzn. částici, která má okolo centrálního atomu (iontu) koordinačně kovalentními vazbami vázané ligandy.**

centrální částice: **kationt nebo atom s volnými (vakantními) orbitaly – akceptor elektronových párů**



evropský  
sociální  
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,  
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání  
pro konkurenceschopnost



## INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Metodický list

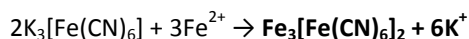
**Chemie – Odměrná analýza (volumetrie)**

Pracovní list – řešení 2

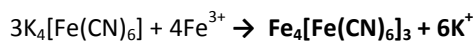
ligandy: anionty nebo molekuly s nadbytkem elektronů – donory elektronových párů

koordinační číslo: udává počet ligandů, které obklopují centrální částici

3. Doplňte rovnice a vyčíste je:



**Turnbullova modř**



**Berlínská modř**

