# *Tentokrát mám pro vás úkol k vypracování a odevzdání. Prosím pouze o autorská řešení poslaná do*

# *7. 5. 2020, zadání najdete i v Teams, kde můžete úkol vypracovat i odevzdat.*

# Přechodné kovy A

1. Jaké je nejstálejší oxidační číslo chromu? Napište el. konfiguraci daného kationtu.
2. Doplňte rovnice reakcí:
3. Fe2O3 + C → c) Cr + HNO3 →

1. Fe + zřeď. H2SO4 → d) Cu + HCl →
2. Vysvětlete pojmy: a) popouštění oceli

 b) kychta

1. Popište rovnicí výrobu zinku ze sfaleritu.
2. Napište 3 příklady použití mědi.
3. Napište vzorce a názvy 2 komplexních sloučenin železa.
4. Co je to měděnka a jak vzniká?
5. Napište rovnice reakcí:
	1. přípravy síranu zinečnatého
	2. stříbra s koncentrovanou kyselinou dusičnou
	3. přípravy chloridu stříbrného
	4. zinku s roztokem hydroxidu sodného
6. Napište chemický název a vzorec:

a) sublimát b) bílá skalice c) pyrit

1. Co jsou amalgámy?
2. Které z uvedených prvků patří mezi biogenní? Cu, Cd, Hg, Zn, Fe