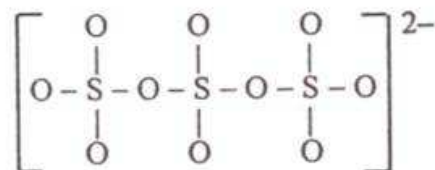
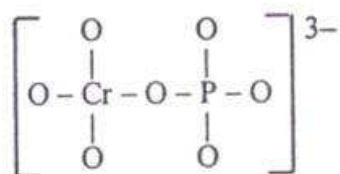


1) Doplňte náboj koordinační částice: $[P_2^V W_{18}^{VI} O_{62}]$ $[Cr_3^{III} (CH_3COO)_6 O]$ [0.5]

2) Zapište elektronové strukturální vzorce těchto látek: [6]
amoniak, fluorid jodičný, chlorid fosforitý, kyanovodík, oxid dusičitý monomerní, methanol

3) Napište názvy následujících víceatomových kationtů: PH_4^+ $H_3SO_4^+$ $[P(CH_3)_4]^+$ [1.5]

4) Doplňte strukturální vzorce následujících aniontů na elektronové strukturální vzorce a ionty pojmenujte: [2]



5) Pojmenujte [12]

Li_2SiO_3	$SeOCl_2$	$Si_6O_{18}^{12-}$	$P_4O_{12}^{4-}$
$(Th^{IV}W_{12}O_{40})^{4-}$	$K_4Si_3O_8$	$Li_{12}Si_6O_{18}$	AgF_2
Li_2NH	$Ca_2I_2O_9$	$Ca_5(IO_6)_2$	$Ti(SiO_3)_2$
$[CoCl_2en_2]_3[Co(NO_2)_6]$	$[PCL_4][PCL_6]$	$[Pt(NH_3)_4][PtCl_4]$	$Na_3[CoI(CN)_5]$
KI_3	$Ba(NH_2)_2$	$Au(CN)_3$	Ag_2C_2
$Pb(N_3)_2$	Tl_2Te	$Ba(SCN)_2$	SnI_4

6) Napište vzorce následujících sloučenin: [7]

chloristan oxonia

dichlorid vanadylu

uhličitan-dihydroxid diměďnatý

dihydroxid-dikřemičitan tetrazinečnatý

seskvihydrát uhličitanu sodného

diammin-dichloroplatnatý komplex

nikelocen

fluorid chlorylu

hydroxid-tris(fosforečnan) pentavápenatý

oxid-tetraoxokřemičitan vápenato-titaničitý

dihydrát fluoridu boritého

dusičnan lanthanitý-dusičnan hořečnatý-voda (2:3:24)

diammin-dihydroxoplatnatý komplex

arsan

7) Nakreslete strukturální vzorce následujících koordinačních částic a částice pojmenujte, určete centrální atom a koordinační číslo centrálního atomu. $[Fe(CN)_6]^{4-}$ $fac-[Co(NH_3)_3(NO_2)_3]$ [3]