**8.A CHÉMIA 2 HODINY/TÝŽDEŇ**

* Prečítať učivo na str. 53 – 55 Oxidy v životnom prostredí a oxidy uhlíka, poznámky vám pošlem ja
* Dokončiť pracovný list, čo sme robili na hodine a poslať odfotený do piatka
* Vypracovať pracovný list, ktorý posielam, tiež poslať do piatka
* Prečítať str. 56 a 57 – Kyseliny v domácnosti

**Napíš správny názov jednoprvkového katiónu**

Au3+ .................. Pt4+ .................. Ni3+ ..................

Os4+ .................. Li+ .................. Ca2+ ..................

K+ .................. Pb4+ .................. C4+ ..................

I3+ ..................

**Napíš vzorec katiónu (nezabudni správne uviesť veľkosť jeho náboja)**

katión ortuťný .................. katión zinočnatý .................. katión meďný ..................

katión joditý .................. katión bromitý .................. katión jódný ..................

katión meďnatý .................. katión ciničitý .................. katión brómny ..................

katión fosforečný ..................

**Pomenuj zlúčeninu**

IF5 .................. CrF6 .................. NiBr2 ..................

SCl6 .................. PbF4 .................. CBr2 ..................

HgI .................. KF .................. SF4 ..................

CaI2 .................. NiF2 .................. PI5 ..................

PI3 .................. NBr4 .................. SnI4 ..................

**Utvor vzorec zlúčeniny**

chlorid fosforitý .................. bromid zlatitý .................. fluorid fosforečný ..................

chlorid draselný .................. fluorid boritý .................. bromid osmičelý ..................

chlorid fosforečný .................. jodid bromistý .................. chlorid sírový ..................

chlorid meďnatý .................. fluorid olovičitý .................. chlorid lítny ..................

chlorid železnatý .................. chlorid chrómový .................. jodid chloristý ..................

**Pomenuj zlúčeninu**

Br2O5 .................. OsO4 .................. MgO ..................

MnO .................. N2O5 .................. NO ..................

Hg2O .................. Na2O .................. MnO2 ..................

SiO2 .................. I2O .................. Cr2O3 ..................

CoO .................. N2O .................. Cu2O ..................

Al2O3 .................. Li2O .................. Br2O7 ..................

MnO3 .................. NiO ..................

**Utvor vzorec zlúčeniny**

oxid meďnatý .................. oxid gálny .................. oxid sodný ..................

oxid ortuťnatý .................. oxid nikelnatý .................. oxid lítny ..................

oxid vápenatý .................. oxid fosforitý .................. oxid chromitý ..................

oxid dusitý .................. oxid horečnatý .................. oxid kobaltitý ..................

oxid manganičitý .................. oxid siričitý .................. oxid sírový ..................

oxid dusný .................. oxid manganistý .................. oxid bromistý ..................

oxid meďný .................. oxid chloristý ..................