Name:_____

Nomenclature Quiz #1 – SCH 4C

C^{4-}	carbide	CO_3^{2-}	carbonate
N^{3-}	nitride	NO_3^{1-}	nitrate
O^{2-}	oxide	PO_4^{3-}	phosphate
F^{1-}	fluoride	SO_4^{2-}	sulphate
P^{3-}	phosphide	ClO_3^{1-}	chlorate
S^{2-}	sulphide	OH^{1-}	hydroxide
Cl^{1-}	chloride	CN^{1-}	cyanide
As^{3-}	arsenide		
Se^{2-}	selenide	NH_4^{1+}	ammonium
Br^{1-}	bromide		
Sb^{3-}	antimonide		
Te^{2-}	telluride		
I^{1-}	iodide		

1. Simple monovalent cation (only one oxidation state), elemental anion (ends in ide)

a) NaCl sodium chloride

b) K_2O _____

c) $MgCl_2$ _____

d) Al_2S_3 _____

e) Cs_3N _____

f) lithium arsenide _____

g) sodium bromide _____

h) calcium phosphide _____

i) magnesium carbide _____

j) aluminum oxide _____

2. Polyvalent Cation (more than one possible oxidation state), elemental anion.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X

a) iron(II) chloride _____

b) iron(II) sulphide _____

c) lead(IV) bromide _____

d) lead(IV) oxide _____

e) tin(IV) nitride _____

f) $NiCl_2$ _____

g) Au_2O_3 _____

h) Hg_2O _____

i) $CuCl_2$ _____

j) PI_3 _____

3. Simple monovalent cation with polyatomic anions.

a) sodium carbonate _____

b) ammonium nitrate _____

c) silver phosphate _____

d) zinc hydroxide _____

e) aluminum sulphate _____

f) K_2CO_3 _____

g) $Mg(ClO_3)_2$ _____

h) $Sc_2(CO_3)_3$ _____

i) $Ca(OH)_2$ _____

j) Na_3PO_4 _____

4. Polyvalent cation with polyatomic ion.

a) platinum(IV) chlorate _____

b) gold(I) sulphate _____

c) gold(III) carbonate _____

d) lead(IV) hydroxide _____

e) iridium(VI) phosphate _____

f) Au_3PO_4 _____

g) $Sb_2(SO_4)_5$ _____

h) $As(OH)_3$ _____

i) $Au(CN)_3$ _____

j) $PbSO_4$ _____

5. Mixed Problems!!!!!

a) CS_2 _____

b) Na_2SO_4 _____

c) $SnCl_4$ _____

d) $InCl_3$ _____

e) $(NH_4)_2SO_4$ _____

f) $Cu(NO_3)_2$ _____

g) OsO_3 _____

h) $Ni(ClO_3)_3$ _____

i) $Zr(SO_4)_2$ _____

j) CrO_3 _____