

/50 = %

Name: _____

Nomenclature Quiz #2 - 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) Al_2O_3 _____

c) Na_2O _____

/5

d) K_3N _____

e) Li_2S _____

f) calcium sulphide _____

g) potassium oxide _____

h) magnesium chloride _____

/5

i) zirconium sulphide _____

j) zinc bromide _____

/10

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) copper(II) nitride _____

b) copper(I) nitride _____

c) tin(IV) oxide _____

/5

d) tin(II) oxide _____

e) lead(IV) nitride _____

f) AuCl_3 _____

g) PCl_5 _____

h) CuS _____

/5

i) CuI _____

j) As_2O_3 _____

3. Simple monovalent cation with polyatomic anions.

a) lithium sulphate _____

b) magnesium hydroxide _____

/5

c) zinc carbonate _____

d) sodium phosphate _____

e) aluminum nitrate _____

f) Na_2SO_4 _____

g) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ _____

h) K_2CO_3 _____

/5

i) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ _____

j) KOH _____

/20

4. Polyvalent cation with polyatomic ion.

a) tin(II) carbonate _____

b) gold(III) sulphate _____

c) lead(II) phosphate _____

d) copper(II) sulphate _____

e) mercury(I) oxide _____

f) $\text{Au}(\text{OH})_3$ _____

g) $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$ _____

h) $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$ _____

i) $\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$ _____

j) $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$ _____

/5

/5

5. Mixed Problems!!!!

a) CO_2 _____

b) MgO _____

c) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ _____

d) Ag_2CO_3 _____

e) V_2O_5 _____

f) PbSO_4 _____

g) NaCl _____

h) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ _____

i) IrCl_3 _____

j) $\text{Pt}_3(\text{PO}_4)_4$ _____

/10

/20