Examen de Química. 3º de E.S.O.

Alumno: Curso:

3 p. 1º Nombra los siguientes compuestos:

 $K_2 O$ Ca $(OH)_2$

 $Ba H_2$ Rb F

H Cl (aq) $N H_3$

 $Al_2 Se_3$ Cd O

 $Zn H_2$ Ni (OH)₂

 $Al_2 S_3$ $I_2 O_5$

3 p. 2º Formula los siguientes compuestos:

óxido de plata (I) dicloruro de estroncio

sulfuro de cobre (I) trióxido de azufre

dihidruro de manganeso ácido bromhídrico

hidruro de oro (III) ioduro de sodio (I)

dihidróxido de cobalto fluoruro de hidrógeno

pentaóxido de dibromo hidróxido de litio (I)

1º Nombra los siguientes compuestos:

Na (OH) Ba O

 $Mg H_2$ $Cu F_2$

H Cl N H₃

 $Al_2 O_3$ Zn S

 $Hg H_2$ Fe Cl_3

 $Ni_3 N_2$ $P_2 O_5$

 $Si O_2$ K (OH)

Ag Br CH₄

 $Sn (OH)_2$ $Mn O_2$

2º Formula los siguientes compuestos:

hidróxido de cobre (I) dicloruro de magnesio

óxido de mercurio (I) trisulfuro de dicobalto

trihidruro de boro ácido fluorhídrico

hidruro de sodio cloruro de plata

dihidróxido de cobalto bromuro de hidrógeno

trióxido de dicloro hidróxido de calcio

dinitruro de tricalcio trióxido de dialuminio

triyoduro de oro hexafluoruro de uranio

hidróxido de aluminio (III)

Trióxido de wolframio

Sulfuro de dihidrógeno Seleniuro de estroncio