



## Formulación Inorgánica E.S.O.

Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.  
Para aprobar se han de tener **16 apartados bien**.

Calificación \_\_\_\_\_

H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C -4 +2,+4	N -1,-2,-3 +1,+2 +3,+4,+5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si -4 +2,+4	P -3 +1,+3,+5	S -2 +2,+4,+6	Cl -1 +1,+3 +5,+7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2,+3 +4	V +2,+3 +4,+5	Cr +2,+3 +4,+6	Mn +2,+3 +4,+7	Fe +2,+3	Co +2,+3	Ni +2,+3	Cu +1,+2	Zn +2	Ga +3	Ge -4 +2,+4	As -3 +1,+3,+5	Se -2 +2,+4,+6	Br -1 +1,+3 +5,+7	Kr 0
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +2,+3 +4	Nb +3,+4 +5	Mo +2,+3 +4,+6	Tc +4,+6 +7	Ru +2,+3 +4,+7,+8	Rh +2,+3 +4,+6	Pd +2,+4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2,+4	Sb -3 +1,+3,+5	Te -2 +4,+6	I -1 +1,+3 +5,+7	Xe 0
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +3,+4	Ta +2,+3 +4,+5	W +2,+3 +4,+6	Re +4,+5 +6,+7	Os +2,+3 +4,+7,+8	Ir +3,+4	Pt +2,+4	Au +1,+3	Hg +1,+2	Tl +1,+3	Pb +2,+4	Bi +3,+5	Po +2,+4	At -1 +1,+3 +5,+7	Rn 0
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf +4														
				Ce +3,+4	Pr +3	Nd +3	Pm +3	Sm +2,+3	Eu +2,+3	Gd +3	Tb +3	Dy +3	Ho +3	Er +3	Tm +3	Yb +2,+3	Lu +3
				Th +4	Pa +4,+5	U +3,+4 +5,+6	Np +3,+4 +5,+6	Pu +3,+4 +5,+6	Am +3,+4 +5,+6	Cm +3	Bk +3,+4	Cf +3	Es +3	Fm +3	Md +2,+3	No +2,+3	Lr +3

- (2 puntos) Calcula el número de moles, moléculas y átomos de los distintos elementos de 200 g. de  $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$ .
- (2 puntos) Calcula el el número de moles de:
  - 100 g de  $\text{P}_2\text{O}_5$
  - 500 g de  $\text{NiCl}_3$
  - 300 g de  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
  - 80 g de  $\text{H}_2\text{MnO}_4$  (hidrógeno)

C  
O  
O  
I  
E  
X  
I  
O  
V  
I  
I  
A  
D  
O  
A  
R  
E  
N  
T  
E  
I  
R  
O

## Formulación 6 puntos

Formula los siguientes compuestos:

C  
O  
I  
E  
X  
I  
O

1. dibromuro de heptaoxígeno
2. óxido de escancio
3. dihidrogeno(tetraoxidoselenato)
4. peróxido de plata
5. trihidróxido de titanio
6. óxido de platino
7. ácido bromhídrico
8. heptaoxidodicromato de níquel
9. dihidrogeno(tetraoxidoselenato)
10. tris(dioxidonitrato) de aluminio
11. ácido hipocloroso
12. metano
13. monóxido de platino
14. triselenuro de cobalto

V

Nombra los siguientes compuestos:

I  
I  
A  
D  
O

1.  $\text{HgO}_2$
2.  $\text{H}_2\text{S}_{\text{aq}}$
3.  $\text{HNO}_3$ (tradicional)
4.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (multiplic..)
5.  $\text{HBr}$  (hidrógeno)
6.  $\text{H}_2\text{MnO}_4$  (hidrógeno)
7.  $\text{KIO}_4$
8.  $\text{P}_2\text{O}_5$
9.  $\text{NiCl}_3$
10.  $\text{PuO}_2$
11.  $\text{HAsO}_2$
12.  $\text{SnH}_2$
13.  $\text{Pd}(\text{OH})_4$
14.  $\text{Cr}_2(\text{TeO}_3)_3$

A  
R  
E  
N  
T  
E  
I  
R  
O