



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 30 g. de $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- (2 puntos) Calcula el el número de moles de:
 - 10 g de H_2S
 - 50 g de PoCl_2
 - 150 g de MgSeO_4
 - 3 g de $\text{Pd}(\text{OH})_4$

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. sulfuro de cinc
2. pentaóxido de dibromo
3. hidróxido de cobalto III
4. trióxido de galio
5. ácido carbónico
6. hexahidrogeno(hexaoxidotelurato)
7. ácido bromhídrico
8. heptaoxidodicromato de níquel
9. dihidrogeno(tetraoxidoselenato)
10. trihidrogeno(tetraoxidoantimonato)
11. ácido bórico
12. metano
13. monóxido de platino
14. triselenuro de cobalto

V
I
I
A
D
O

Nombra los siguientes compuestos:

1. $H_4P_2O_7$
2. H_2S_{aq}
3. $CsIO_2$
4. $NaCl$
5. HBr (hidrógeno)
6. H_2MnO_4 (hidrógeno)
7. H_2SiO_4
8. P_2O_5
9. $NiCl_3$
10. PuO_2
11. KH
12. $H_2S(ac)$
13. $Pd(OH)_4$
14. $MgSeO_4$

A
R
E
N
T
E
I
R
O