

IES AMÉRICO CASTRO- EJERCICIOS DE FORMULACIÓN-4º DE ESO

1.- Formula o nombra los siguientes compuestos:

1.- Cloruro de nitrógeno(III):	2.- $Mg_2P_2O_7$:
3.- Hidróxido de calcio:	4.- CaC_2O_4 :
5.- Peróxido de litio:	6.- H_2SO_3 :
7.- Sulfuro de sodio:	8.- BaO_2 :
9.- Hidróxido de plomo(II)	10.- Ag_2CrO_4 :
11.- Ácido mangánico:	12.- NH_4NO_3 :
13.- Sulfuro de hierro(III):	14.- $Pb_3(PO_4)_2$:
15.- Ión sulfito:	16.- As_2Se_5 :
17.- Bromuro de fósforo(III):	18.- NiB:
19.- Ión mercurio(II):	20.- HBr:
21.- Ácido nítrico:	22.- ZnO_2 :
23.- Dihidrógenofosfito de sodio:	24.- HCN:
25.- Fosfano:	26.- $LiHSO_4$:
27.- Diborano:	28.- Na_2SO_2 :
29.- Ácido fosfórico:	30.- GeH_4 :
31.- Ácido bromhídrico:	32.- La_2O_3 :
33.- Permanganato de calcio:	34.- $HgCl_2$:
35.- Fosfato de cobalto(II):	36.- GaAs:
37.- Hiposulfito de plomo(IV):	38.- Sc_2O_3 :
39.- Óxido de estaño(IV):	40.- NH_4ClO_2 :
41.- Perclorato de potasio:	42.- $NaMnO_4$:
43.- Ácido sulfúrico:	44.- $NaHCO_3$:
45.- Yodato de cobre(I):	46.- H_2CrO_4 :
47.- Dihidruo de cobre:	48.- $Fe_2(SO_4)_3$:
49.- Tris[tetraoxidosulfato] de dihierro:	50.- $Cu(OH)_2$:
51.- Ácido hipoyodoso:	52.- $AgBO_2$:
53.- Cloruro de hidrógeno:	54.- NaOH:
55.- Ácido permangánico:	56.- $CrBr_3$:
57.- Ácido crómico:	58.- CaO:
59.- Ácido dicrómico:	60.- FeI_3 :
61.- Ácido silícico:	62.- $H_4V_2O_7$:
63.- Ácido bórico:	64.- $CdCr_2O_7$:
65.- Hidruo de estroncio:	66.- $In(OH)_3$:
67.- Fosfuro de boro:	68.- Ni_3O_4 :
69.- Perclorato de amonio:	70.- $Au(CN)_3$:
71.- Ácido pirofosfórico:	72.- $Zr(OH)_4$:
73.- Hidrógenocarbonato de rubidio:	74.- $Ag_4As_2O_5$:
75.- Cromato de cadmio:	76.- Tc_2O_7 :
77.- Trihidroxidooxidofosforo:	78.- HBO_2 :
79.- Amoniaco:	80.- $H_5P_3O_{10}$:
81.- Alumano:	82.- H_2O_2 :
83.- Tetrahidroxidosilicio:	84.- NO_2OH :
85.- Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de bario:	86.- $H_2Cr_3O_{10}$:
87.- Heptaoxidodicromato de dipotasio:	88.- $SO_2(OH)_2$:
89.- Ácido metafosfórico:	90.- H_3MnO_5 :
91.- Ión amonio:	92.- H_4SO_5 :

IES AMÉRICO CASTRO- EJERCICIOS DE FORMULACIÓN-4º DE ESO

2.- Formula o nombra los siguientes compuestos (PBAU 2017-18):

1.- Peróxido de calcio:	2.- Ag_2S :
3.- Sulfato de zinc:	4.- HBrO_4 :
5.- Peróxido de sodio:	6.- MgF_2 :
7.- Cromato de plata:	8.- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$:
9.- Óxido de zinc:	10.- ZnI_2 :
11.- Ácido hipobromoso:	12.- H_2SO_3 :
13.- Óxido de aluminio:	14.- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$:
15.- Ácido nitroso:	16.- K_2S :
17.- Dihidruro de cobalto:	18.- SrO_2 :
19.- Hipoyodito de mercurio(II):	20.- H_3AsO_4 :
21.- Cloruro de amonio:	22.- CaO_2 :
23.- Ácido fosfórico:	24.- $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$:
25.- Dihidruro de plomo:	26.- Ag_2O :
27.- Ácido cloroso:	28.- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$:
29.- Dióxido de paladio:	30.- Na_3P :
31.- Hidrógenosulfato de sodio:	32.- $\text{Ni}(\text{OH})_2$:
33.- Cloruro de aluminio:	34.- PbO_2 :
35.- Hidróxido de cobalto(II):	36.- K_3AsO_3 :
37.- Trióxido de selenio:	38.- Au_2S :
39.- Fosfato de cobre(II):	40.- $\text{Mg}(\text{OH})_2$:
41.- Óxido de mercurio(I):	42.- HBr :
43.- Sulfuro de bario:	44.- $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$:
45.- Nitrato de potasio:	46.- CuIO_3 :
47.- Óxido de litio:	48.- Mn_2O_7 :
49.- Yodato de hierro(III):	50.- PH_3 :
51.- Fluoruro de rubidio:	52.- Sb_2O_5 :
53.- Metilciclopentano:	54.- CHOCH_3 :
55.- Dimetilamina:	56.- $\text{CH}_2=\text{CHBr}$:
57.- Butanona:	58.- $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$:
59.- Butanamida:	60.- $\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCH}_3$:
61.- Dietil éter:	62.- $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$:
63.- Etanamida:	64.- $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$:
65.- Etilmetil éter:	66.- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$:
67.- Ácido butanodioico:	68.- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$:
69.- But-2-ino:	70.- $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$:
71.- Pentano-2,4-diona:	72.- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$:
73.- 1,2-Dicloropropano:	74.- HCHO :
75.- Propanoato de metilo:	76.- $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$:
77.- Etilbenceno:	78.- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$:
79.- Propanal:	80.- $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$: