

Ejercicios de Q. Inorgánica II

Repaso Formulación

Departamento de Física y Química http://selectividad.intergranada.com © Raúl González Medina

01	H_2CO_3	51	HBrO	101	K ₂ CrO ₄	151	H_3 As O_3
02	H ₂ CO ₂	52	H_2MnO_4	102	$Au_2(Cr_2O_7)_3$	152	HgMnO ₄
03	HCl	53	HPO ₃	103	CuCr ₂ O ₇	153	HMnO ₄
04	H ₂ CrO ₄	54	Mn(SO ₄) ₃	104	Na ₂ Cr ₂ O ₇	154	Mn(IO ₄) ₇
05	H ₂ Cr ₂ O ₇	55	HF	105	K ₂ Cr ₂ O ₇	155	Al ₂ (HPO ₄) ₃
06	HNO ₂	56	HClO ₄	106	HBr	156	Cr(OH)₃
07	H ₃ PO ₄	57	AuPO ₂	107	SO_2	157	Mg(OH) ₂
08	H ₂ S	58	BeO_2	108	CO_2	158	$\mathrm{Bi}_2\mathrm{O}_5$
09	H_2SO_4	59	Cs_2O_2	109	NO_2	159	Pt(OH) ₄
10	H_2SO_3	60	Sr_2O_2	110	$Co_3(PO_4)_2$	160	Pb(OH) ₄
11	H_2 Te O_4	61	$Au(PO_2)_3$	111	$Ca_3(PO_4)_2$	161	Hg(OH)
12	HIO_3	62	$Zn(BrO)_2$	112	K_3PO_4	162	Pt(OH) ₄
13	HI	63	CuSeO ₂	113	$Sn(BrO_4)_4$	163	CoH ₂
14	HIO_2	64	Cu ₂ SeO ₂	114	NaMnO ₄	164	CuH
15	H_2O_2	65	$Fe_2(SeO_2)_3$	115	PbCO ₃	165	FeH₃
16	AsH_3	66	K_2O_2	116	KClO ₄	166	Ca(IO ₄) ₂
17	NH ₃	67	ZnO	117	NaClO ₄	167	Sr(IO ₄) ₂
18	CH ₄	68	$AgNO_3$	118	Ni(ClO ₃) ₃	168	Pd(IO ₄) ₄
19	Fe(NO ₃) ₃	69	RaO2	119	NH ₄ ClO ₂	169	$Co_4(As_2O_5)_3$
20	NaCl	70	PbNO ₃	120	$Ni(ClO_2)_2$	170	Fe ₂ Se ₃
21	ZnO ₂	71	AgNO ₂	121	H ₄ As ₂ O ₇	171	$Sr(IO_2)_2$
22	FeO ₂	72	MgN	122	NiH ₃	172	$Sn(IO_2)_2$
23	ZnSO ₄	73	ZnH ₂	123	AuH ₃	173	CaMnO ₄
24	HNO ₃	74	CrO	124	CO	174	Fr ₂ MnO ₄
25	NiSO ₄	75	Cr_2O_3	125	NH ₄ OH	175	Co(BO ₂) ₂
26	PbSO ₄	76	P_2O_5	126	Au(OH) ₃	176	$Fe(BO_2)_2$
27	BaSO ₃	77	Al ₂ (SO ₃) ₃	127	Co(OH) ₂	177	Pb(BO ₂) ₂
28	BH ₃	78	Hg ₂ O	128	Al(OH) ₃	178	AuH
29	ZnSO ₃	79	HgO	129	Cd(OH) ₂	179	CO
30	Fe(SO ₃) ₃	80	Au ₂ O	130	Fe(OH) ₂	180	Ag ₂ O
31	K ₂ SO ₃	81	PtO ₂	131	Br ₂ O ₇	181	Na ₂ O
32	Na ₂ SO ₃	82	K₂O	132	Cl ₂ O ₇	182	CCl ₄
33	CaS	83	CuClO ₄	133	I ₂ O ₇	183	KMnO ₄
34 35	CuTeO ₃	84	NaClO ₄	134 135	Ca(HCO ₃) ₂	184 185	Fe(MnO ₄) ₃
36	Cu₂TeO₃ SiH₄	85 86	Hg(ClO ₄) ₂ Ni(ClO ₄) ₃	136	KHCO ₃ CS ₂	186	IBr ₇ PbH ₄
37	HgO	87	KClO ₄	137	Na ₂ S	187	Mn ₂ O ₃
38	N_2O_5	88	Na ₂ O	138	NH ₄ I	188	H ₂ O ₂
39	N_2O_3	89	BrCl ₃	139	CuSO ₄	189	HBr
40	PbO ₂	90	NiH ₃	140	PCl ₅	190	MnH ₆
41	SbH ₃	91	Au ₂ SO ₄	141	NiTeO ₃	191	Al ₂ (CO ₃) ₃
42	Au ₂ (SO ₄) ₃	92	KCl	142	BeF ₂	192	Ba(BrO ₂) ₂
43	FeF ₃	93	RbCl	143	PH ₃	193	LiMnO ₄
44	F_3F_2	94	MnO ₃	144	AuMnO ₄	194	$Fe_2(O_2)_3$
45	PH ₃	95	Ca(HSO ₄) ₂	145	NH ₄ SO ₄	195	Na ₂ O ₂
46	AuPO ₄	96	Pb(HSO ₄) ₂	146	SeO ₂	196	PCl ₃
47	Au ₃ PO ₄	97	ZnS	147	MgH ₂	197	HCl
48	LiH	98	CuSO ₄	148	I_2O_7	198	BeCrO ₄
49	BiH₃	99	Ca(MnO ₄) ₂	149	AgOH	199	Ca(BrO) ₂
50	CaO	100	Au ₂ O ₃	150	CaCO ₃	200	Mg(MnO ₄) ₂





Ejercicios de Q. Inorgánica II

Departamento de Física y Química http://selectividad.intergranada.com © Raúl González Medina

2.- Nombra los siguientes compuestos:

			1						
01	OF ₂	41	CaCO ₃	81	H ₂ CO ₃	121	HNO ₂	161	Clorato amónico
02	ZnS	42	CaCr ₂ O ₇	82	H_2O_2	122	NiH ₃	162	Nitrato Amónico
03	Ag(OH)	43	CaF ₂	83	SO ₂	123	HPO ₂	163	Hidróxido Amónico
04	Ag_2O_2	44	CaH ₂	84	H ₂ Se	124	I ₂ O ₇	164	Bicarbonato niquélico
05	AgBr	45	CaO	85	H ₂ SeO ₂	125	PdSe	165	Hidróxido Niquélico
06	AgF	46	CaO ₂	86	H ₂ SeO ₃	126	K(OH)	166	Tricloruro de Niquel
07	AgH	47	CCl ₄	87	H ₂ SeO ₄	127	K ₂ O ₂	167	Ácido Nítrico
08	H ₂ S	48	CdBr ₂	88	H ₂ SiO ₃	128	K₂Se	168	Hiposeleniito Niqueloso
09	SbH ₃	49	CH ₄	89	H ₂ SO ₂	129	KC1O ₃	169	Hidrogenoortofisfito Magnésico
10	SiH ₄	50	Cl ₂ O	90	H ₂ SO ₃	130	KI	170	Oxido fosforoso
11	SiO ₂	51	Cl ₂ O ₃	91	H ₂ SO ₄	131	KNO ₃	171	Bisulfito Plúmbico
12	Al_2O_3	52	Cl ₂ O ₅	92	H ₂ Te	132	Li ₂ O	172	Hidróxido plumboso
13	Al ₂ Se ₃	53	Cl ₂ O ₇	93	H₂ <mark>Te</mark> O₄	133	Li ₂ O ₂	173	Pirofosfato Alumínico
14	PbO ₂	54	СО	94	H ₃ PO ₃	134	PCl ₅	174	Bicarbonato de Litio
15	AlH ₃	55	Co(OH) ₂	95	H ₃ PO ₄	135	PtS ₂	175	Dihidrogenoortofisfito potásico
16	AlPO ₃	56	Co(OH) ₃	96	H ₄ SiO ₄	136	NO	176	Bisulfato Auroso
17	As_2O_5	57	CO ₂	97	HB <mark>O₂</mark>	137	Mg(OH) ₂	177	Tetrahidróxido de Platino
18	AsH ₃	58	Co_2O_3	98	HBr	138	MgH_2	178	Clorito Ferroso
19	PH ₃	59	CoH ₂	99	HBrO ₂	139	MgO	179	Mg(H ₂ Sb ₂ O ₅)
20	Au(OH)	60	CoO	100	HBrO ₃	140	MgO ₂	180	Ra(OH) ₂
21	RaH ₂	61	SnO	101	HBrO ₄	141	Mn(OH) ₂	181	Au ₂ (HPO ₄) ₃
22	$Au_2(O_2)_3$	62	Cr(OH) ₂	102	HCI	142	Mn(OH) ₃	182	Al(NO ₃) ₃
23	Au ₂ O	63	CrI ₂	103	HCIO	143	Mn(OH) ₄	183	Al ₂ (CO ₃) ₃
24	Au ₂ O ₃	64	Cs ₂ S	104	HClO ₂	144	Mn(OH) ₇	184	Al ₂ (SO ₄) ₃
25	Au ₂ Te ₃	65	Cu(OH) ₂	105	HClO ₃	145	Mn_2O_3	185	Sn(NO ₃) ₂
26	AuNO ₂	66	CuO	106	HClO ₄	146	Mn ₂ O ₇	186	NaHCO₃
27	B_2O_3	67	PtO ₂	107	HCN =	147	MnF ₃	187	Sn(OH) ₄
28	BaH ₂	68	SnI ₄	108	SO	148	MnO	188	Fe(HSO ₄) ₃
29	Be(OH) ₂	69	SnO ₂	109	Hg_2O_2	149	$N_2(O_2)_5$	189	Cr(HSO ₄) ₃
30	BeH ₂	70	SO_3	110	HgBr	150	N ₂ O	190	Al(HTeO ₃) ₃
31	BeO	71	Fe_2O_3	111	HgO	151	N_2O_3	191	Ca(H ₃ P ₂ O ₅) ₂
32	BeSe	72	FeCl ₂	112	HgO ₂	152	N_2O_5	192	Fe(MnO ₄) ₃
33	HF	73	FeCl ₃	113	HgOH	153	Na ₂ CO ₃	193	NaHSO ₄
34	HgS	74	FeH ₃	114	SrH ₂	154	Na ₂ O ₂	194	$Sr(H_3As_2O_5)_2$
35	HI	75	FeO	115	SrO	155	NaClO	195	Ca(HCO ₃) ₂
36	HIO	76	FeSO ₃	116	SrO ₂	156	ZnSe	196	Ca(HCrO ₄) ₂
37	HIO ₂	77	FeSO ₄	117	Ca(OH) ₂	157	Sn(OH) ₂	197	Ca(HSO ₂) ₂
38	HIO ₃	78	Ge(OH) ₂	118	Ca(SO ₄)	158	Fe(OH) ₃	198	ZnCrO ₄
39	HIO ₄	79	H ₂ AsO ₃	119	Ca ₃ (PO ₃) ₂	159	NaOH	199	(NH ₄) ₂ CrO ₄
40	CaBr ₂	80	H ₂ CO ₂	120	HMnO ₄	160	NH ₄ Cl	200	NaH ₂ PO ₄







Área de Ciencias

http://selectividad.intergranada.com