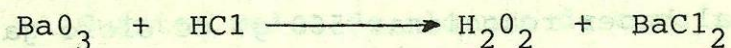


14.- ¿Cuántos gramos de ácido clorhídrico gaseoso - se obtienen al hacer reaccionar 50 gramos de - cloruro de sodio con 48 gramos de ácido sulfú- rico?., según la siguiente reacción (no-balan- ceada).



15.- ¿Cuántos gramos de agua oxigenada se obtienen- al hacer reaccionar 730 g. de dióxido de bario con 600 g. de ácido clorhídrico, según la si- guiente reacción: (no-balanceada).



16.- Se hacen reaccionar 88 g. de calcio con 88 g.- de ácido clorhídrico. ¿cuánto cloruro de cal- cio se obtiene? Reacción:



NUMERO ATOMICO Y MASA ATOMICA DE LOS ELEMENTOS.

ELEMENTO	SIM- BOLO	NUM. ATOMICO	MASA ATOMICA
Actinio	Ac	89	227
Aluminio	Al	13	26,98
Americio	Am	95	(243)
Antimonio	Sb	51	121,7
Argón	Ar	18	39,94
Arsénico	As	33	74,91
Astato	At	85	(210)
Azufre	S	16	32,06
Bario	Ba	56	137,3
Berilio	Be	4	9,013
Berkelio	Bk	97	(245)
Bismuto	Bi	83	209,00
Boro	B	5	10,82
Bromo	Br	35	79,91
Cadmio	Cd	48	112,41
Calcio	Ca	20	40,08
Californio	Cf	98	246)
Carbono	C	6	12,01
Cerio	Ce	58	140,1
Cesio	Cs	55	132,9
Cinc	Zn	30	65,38
Cloro	Cl	17	35,45
Cobalto	Co	27	58,94
Cobre	Cu	29	63,54
Cromo	Cr	24	52,01
Curio	Cm	96	(243)
Disprocio	Di	66	162,5
Einstenio	Es	99	---
Erbio	Er	68	167,2
Escandio	Sc	21	44,96
Estaño	Sn	50	118,7
Estroncio	Sr	38	87,63
Europio	Eu	63	152,0
Fermio	Fm	100	---

Flúor	F	9	19,00
Fósforo	P	15	30,97
Francio	Fr	87	(223)
Gadolinio	Gd	64	157,2
Galio	Ga	31	69,72
Germanio	Ge	32	72,60
Hafnio	Hf	72	178,5
Hahnio	Ha	105	
Helio	He	2	4,00
Hidrógeno	H	1	1,008
Hierro	Fe	26	55,85
Holmio	Ho	67	164,9
Indio	In	49	114,8
Iridio	Ir	77	192,2
Kripton	Kr	36	83,80
Lantaneo	La	57	138,9
Laurencio	Lr	103	(257,0)
Litio	Li	3	6,94
Lutecio	Lu	71	174,9
Magnesio	Mg	12	24,32
Manganeso	Mn	25	54,94
Mendelevio	Md	101	
Mercurio	Hg	80	200,6
Molibdeno	Mo	42	95,95
Neodimio	Nd	60	144,2
Neón	Ne	10	20,18
Neptunio	Np	93	(237)
Niobio	No	41	92,91
Níquel	Ni	28	58,71
Nitrógeno	N	7	14,008
Nobelio	No	102	
Oro	Au	79	197,0
Osmio	Os	76	190,2
Oxígeno	O	8	16,000
Paladio	Pd	46	106,4
Plata	Ag	47	107,88
Platino	Pt	78	195,0
Plomo	Pb	82	207,2
Plutonio	Pu	94	(242)
Polonio	Po	84	210

Potasio	K	19	39,10
Praseodimio	Pr	59	140,9
Promecio	Pm	61	(145)
Protactinio	Pa	91	231
Radio	Ra	88	226,0
Radón	Rn	86	222
Renio	Re	75	186,2
Rodio	Rh	45	102,9
Rubidio	Rb	37	85,48
Rutenio	Ru	44	110,1
Rutherfordio	Rh	104	
Samario	Sm	62	150,3
Selenio	Se	34	78,96
Silicio	Si	14	28,09
Sodio	Na	11	22,99
Talio	Tl	81	204,3
Tántalo	Ta	73	180,9
Tecnecio	Tc	43	(99)
Teluro	Te	52	127,6
Terbio	Tb	65	158,9
Titanio	Ti	22	47,90
Torio	Th	90	232,00
Tulio	Tm	69	168,90
Uranio	U	92	238,00
Vanadio	V	23	50,90
Wolframio	W	74	183,80
Xenón	Xe	54	131,30
Yodo	I	53	126,90
Yterbio	Yb	70	173,00
Ytrio	Y	39	88,92
Zirconio	Zr	40	91,22



Alfredo <sup>11</sup> ~~Huel~~

25 de Dic

Col. del Roble

76-56-10

avul  
dicada.

Asesoría Pedagógica: Lic. Ileana Cadena

Corrección y Redacción

Ortografía: Lic. Eduardo Morales

Mecanografía: Mayra Iliana Elizondo Treviño

Dibujos: Profr. Irineo Garay C.



