Fermio	Fm	100	(253)
Flúor	F	9	18.9984
Fósforo	P	15	30.9738
Francio	Fr	87	(223)
Gadolinio	Gd	64	157.25
Galio	Ga	31	69.72
Germanio	Ge	32	72.59
Hafnio	Hf	72	178.49
Helio	He	2	4.0026
Hidrógeno	H	1	1.00797
Hierro	Fe	26	55.847
Holmio	Ho	67	164.930
Indio	In	49	113.82
Iodo	I	53	126.9044
Iridio	Ir	77	92.2
Iterbio	Yb	70	173.04
Lantano	La	57	138.91
Lawrencio	Lw	103	(257)
Litio	Li	3	6.939
Lutecio	Lu	71	174.97
Magnesio	Mg	12	24.312
Manganeso	Mn	25	54.9380
Mendelevio	Md	101	(256)
Mercurio	Hg	80	200.59
Molibdeno	Mo	42	95.94
Neodimio	Nd	60	144.24
Neón	Ne	10	20.183
Neptunio	Np	93	(237)
Niobio	Nb	41	92.906
Níquel	Ni	28	58.71
Nitrógeno	N	7	14.0067

Nobeolio	No	102	(253)
Oro	Au	79	196.967
Osmio	Os	76	190.2
Oxígeno	O	8	15.9994
Paladio	Pd	46	106.4
Plata	Ag	47	107.870
Platino	Pt	78	105.09
Plomo	Pb	82	207.19
Plutonio	Pu	94	(242)
Polonio	Po	84	210.
Potasio	K	19	39.102
Praseodimio	Pr	59	140.907
Prometio	Pm	61	(145)
Protactinio	Pa	91	231.
Radio	Ra	88	226.05
Radón	Rn	86	222.
Renio	Re	75	186.2
Rodio	Rh	45	102.905
Rubidio	Rb	37	85.47
Rutenio	Ru	44	101.07
Samario	Sm	62	150.35
Selenio	Se	34	78.96
Silicio	Si	14	28.086
Sodio	Na	11	22.9898
Talio	Tl	81	204.37
Tántalo	Ta	73	180.948
Tecnecio	Tc	43	(99)
Telurio	Te	52	127.60
Terbio	Tb	65	158.924
Titanio	Ti	22	47.90
Torio	Th	90	232.038

Tulio	Tm	69	168.934
Uranio	U	92	238.03
Vanadio	V	23	50.942
Wolframio	W	74	183.85
Xenón	Xe	54	131.30
Ytrio	Y	39	88.905

2-11 DIFERENCIA ENTRE ÁTOMOS Y MOLÉCULAS.

Para definir átomo y molécula es necesario hacer uso de alguno ejemplos: supongamos que tenemos un vaso de agua (H_2O) y qu trataremos de dividir la cantidad de agua en mitades sucesivament hasta límites más lejanos de lo que nuestra capacidad de visión l permite; lógicamente que surgirá un límite a este proceso y con tod seguridad restará una porción de agua que ya no podremos dividir en 2 partes iguales. Pero si pudiéramos seguir dividiéndola, llegaríamo hasta una pequeñísima partícula, la cual ya no podríamos dividi físicamente hablando, puesto que al dividirla dejaría de ser agua. Pue bien, esta última partícula es la que conocemos como *molécula* y s define como: la partícula más pequeña que puede existir como compues to.

En el vaso de agua que supuestamente estábamos dividiendo existen 10^{26} moléculas de agua aproximadamente (100000000000000000000000000). Esto nos demuestra que una molécula entonces es lo suficientemente pequeña para no apreciarla visualmente.

Con lo anterior queda demostrado que obtuvimos una molécula de agua; (H_2O) y el agua es un compuesto formado de hidrógeno y oxígeno. Ahora, si intentáramos dividir (por métodos químicos) una sola molécula de agua obtendríamos 3 porciones pequeñas, pero estas ya no serían agua, puesto que tendrían propiedades físicas y químicas diferentes. A estas porciones más pequeñas que las moléculas se llamarían átomos y si se divide una molécula de agua se obtendrá 2 átomos de hidrógeno y 1 átomo de oxígeno; queda entonces entendido que un *átomo* será: la partícula más pequeña que puede existir como elemento.

Entonces, la diferencia entre molécula y átomo será: que una molécula provendrá de un compuesto, mientras que un átomo, de un elemento.