

Peso atómico de los Elementos		
Nombre	Símbolo	Peso atómico
Aluminio	Al	26,97
Azufre	S	32,06
Boro	B	10,82
Calcio	Ca	40,08
Carbono	C	12,01
Cloro	Cl	35,457
Cobalto	Co	58,94
Cobre	Cu	63,54
Flúor	F	19
Fósforo	P	30,98
Hidrógeno	H	1,008
Hierro	Fe	55,85
Magnesio	Mg	24,32
Manganeso	Mn	54,93
Molibdeno	Mo	95,95
Nitrógeno	N	14,008
Níquel	Ni	58,69
Oxígeno	O	16
Potasio	K	39,096
Sodio	Na	22,997
Yodo	I	126,92
Zinc	Zn	65,38

Peso equivalente de algunos iones y sales		
Símbolo químico o fórmula	Peso equivalente en gramos	Nombre común
Ca ++	20,04	Ion calcio
Mg ++	12,15	Ion magnesio
Na +	23	Ion sodio
K +	39,1	Ion potasio
Cl -	35,46	Ion cloro
SO 4 =	48,03	Ion sulfato
CO 3 =	30	Ion carbonato
CO 3 H -	61,01	Ion bicarbonato
Cl 2 Ca	55,49	Cloruro de calcio
SO 4 Ca	68,07	Sulfato de calcio
SO 4 Ca2H 2 O	86,09	Yeso
CO 3 Ca	50,04	Carbonato de calcio
Cl 2 Mg	47,62	Cloruro magnésico
SO 4 Mg	60,19	Sulfato magnésico
CO 3 Mg	42,16	Carbonato magnésico
NaCl	58,45	Cloruro de sodio
SO 4 Na 2	71,03	Sulfato de sodio
CO 3 Na 2	53	Carbonato de sodio
CO 3 HNa 2	84,01	Bicarbonato de sodio
KCl	74,55	Cloruro de potasio
K 2 SO 4	87,13	Sulfato de potasio
KCO 3	69,1	Carbonato de potasio
KCO 3 H	100,1	Bicarbonato de potasio
S	16,03	Azufre
SO 2	32,03	Dióxido de azufre
SO 4 H 2	44,54	Ácido sulfúrico
(SO 4) 3 Al 2 18H 2 O	111,07	Sulfato de aluminio
SO 4 Fe7H 2 O	139,01	Sulfato ferroso

Peso molecular de las formas iónicas absorbidas por las plantas	
Forma Iónica	Peso Molecular
NO 3 -	62,01
NH 4 +	18,042
HPO 4 =	95,978
H 2 PO 4 =	96,986
K +	39,1
Ca ++	40,08
Mg ++	24,31
SO 4 =	96,06
SO 3 =	80,06
Fe ++	55,85
Mn ++	54,94
Zn ++	65,37
Cu ++	63,54
BO 3 ---	58,81
HBO 3 ---	59,818
H 2 BO 3 ---	60,826
B(OH) 4 -	78,842
MoO 4 --	159,94
Cl -	35,45
Na +	32,06