

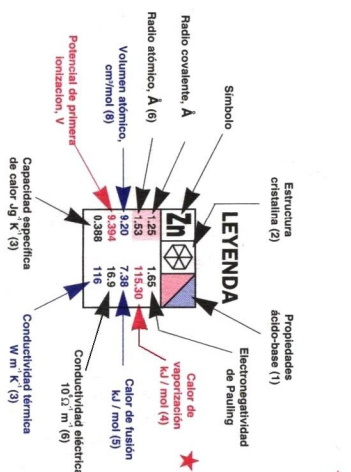
Porcentaje de carácter iónico de una única ligación química

Diferencia en electronegatividad	0.1	0.2	0.3	0.4	0.5	0.6	0.7	0.8	0.9	1.0	1.1	1.2	1.3	1.4	1.5	1.6	1.7	1.8	1.9	2.0	2.1	2.2	2.3	2.4	2.5	2.6	2.7	2.8	2.9	3.0	3.1	3.2
Porcentaje de cadenas iónicas	0.5	1	2	4	6	9	12	15	19	22	26	30	34	39	43	47	51	55	59	63	67	70	74	76	79	82	84	86	88	89	91	92










He		
----	---	--

[illegible][illegible]

Las designaciones de los subgrupos A y B, que se aplican a los elementos de las líneas 4, 5, 6 y 7, son las recomendadas por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada.

[illegible]

NOTAS: (1) Para los óxidos, representativos (valencia más alta) del grupo, el óxido ácido se representa por el color rojo, el básico por el azul y el amfotérico por ambos colores. La intensidad del color indica la acidez/basicidad relativa.

- | | | | | | | |
|-----|---|----------------------------|---|------------------------------|---|--------------|
| (2) |  | Cubo, centrado en la cara: |  | Cubo, centrado en el cuerpo: |  | Cubo: |
| |  | Hexagonal: |  | Rombocéfalo: |  | Tetraédrico: |
| |  | Rombocéfalo: |  | Ortoédrico: |  | Monoclínico. |
| (3) | A 300 K (27°C) | (5) | Valor crítico del
átomo litre | (9) | De la densidad de los elementos líquidos
y sólidos a 300 K (27°C), los valores
de los elementos gaseosos se refieren al
estado líquido al punto de ebullición. | |
| (4) | Al punto de ebullición | (7) | En general a 293 K (20°C) | | | |
| (5) | Al punto de fusión | | | | | |

Lado 2

© Copyright 1979
© Copyright 1980
© Copyright 1982
© Copyright 1993
© Copyright 1994
© Copyright 1995

P.O. Box 5229, Buffalo Grove, IL 60089-5229
1-800-727-4368 FAX 1-800-676-2540
Número de Catálogo S-18806-0

Número de Catálogo S-18806-03