

Tabla periódica en espiral y propiedades zonales

L. A. BRAVO



TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

PERIODICIDAD

2

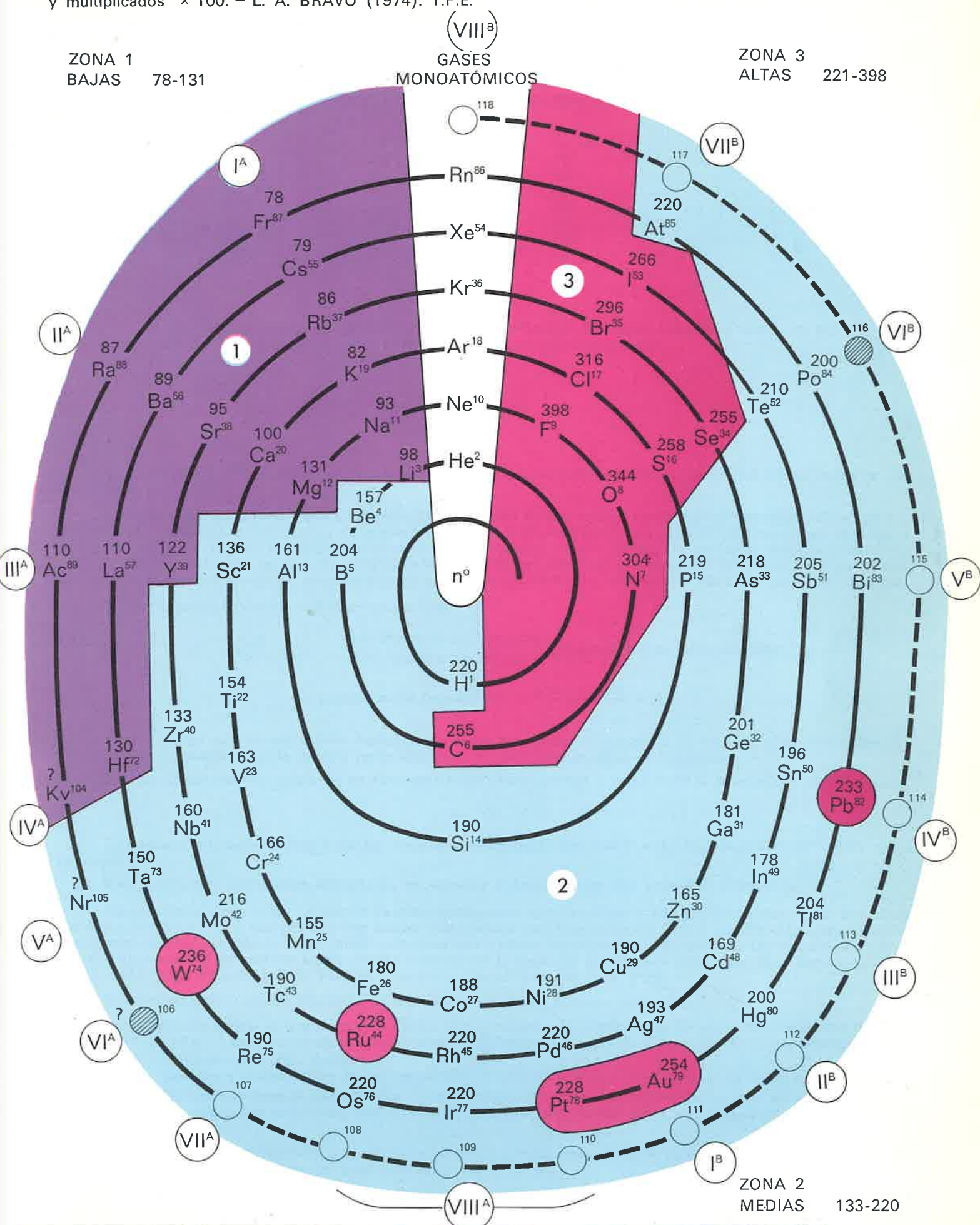
Electronegatividades de PAULING recalculados por:
A. L. ALLRED. - J. INOR. NUCL. CHEM. 17-215(1961)
y multiplicados $\times 100$. - L. A. BRAVO (1974). T.P.E.

Electronegatividad

ZONA 1
BAJAS 78-131

(VIII^B)
GASES
MONOATÓMICOS

ZONA 3
ALTAS 221-398



110	120
III A Serie 4f: 1)	Ce ⁵⁸ Pr ⁵⁹ Nd ⁶⁰ Pm ⁶¹ Sm ⁶² Eu ⁶³ Gd ⁶⁴ Tb ⁶⁵ Dy ⁶⁶ Ho ⁶⁷ Er ⁶⁸ Tm ⁶⁹ Yb ⁷⁰ Lu ⁷¹	
130	150	170
130	130
III A Serie 5f: 2)	Th ⁹⁰ Pa ⁹¹ U ⁹² Np ⁹³ Pu ⁹⁴ Am ⁹⁵ Cm ⁹⁶ Bk ⁹⁷ Cf ⁹⁸ Es ⁹⁹ Fm ¹⁰⁰ Md ¹⁰¹ No ¹⁰² Lr ¹⁰³	

Porcentaje de carácter iónico P.C.I.
(Pauling) P.C.I. = $1 - e^{1/4 (X_A - X_B)^2}$

Véase nota al dorso. →

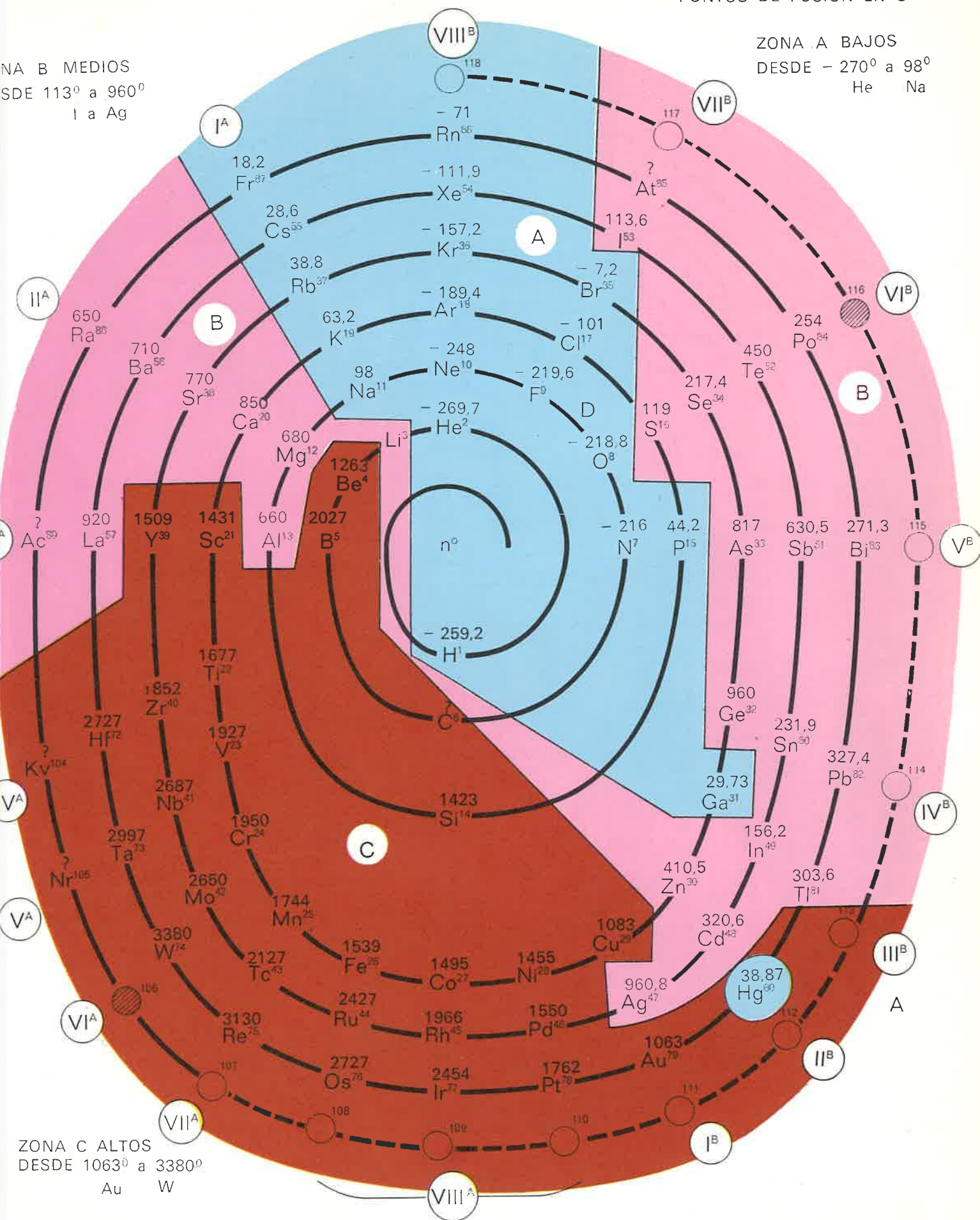
TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

PERIODICIDAD **4**

PUNTOS DE FUSIÓN EN C°

ZONA B MEDIOS
DESDE 113° a 960°
I a Ag

ZONA A BAJOS
DESDE -270° a 98°
He Na



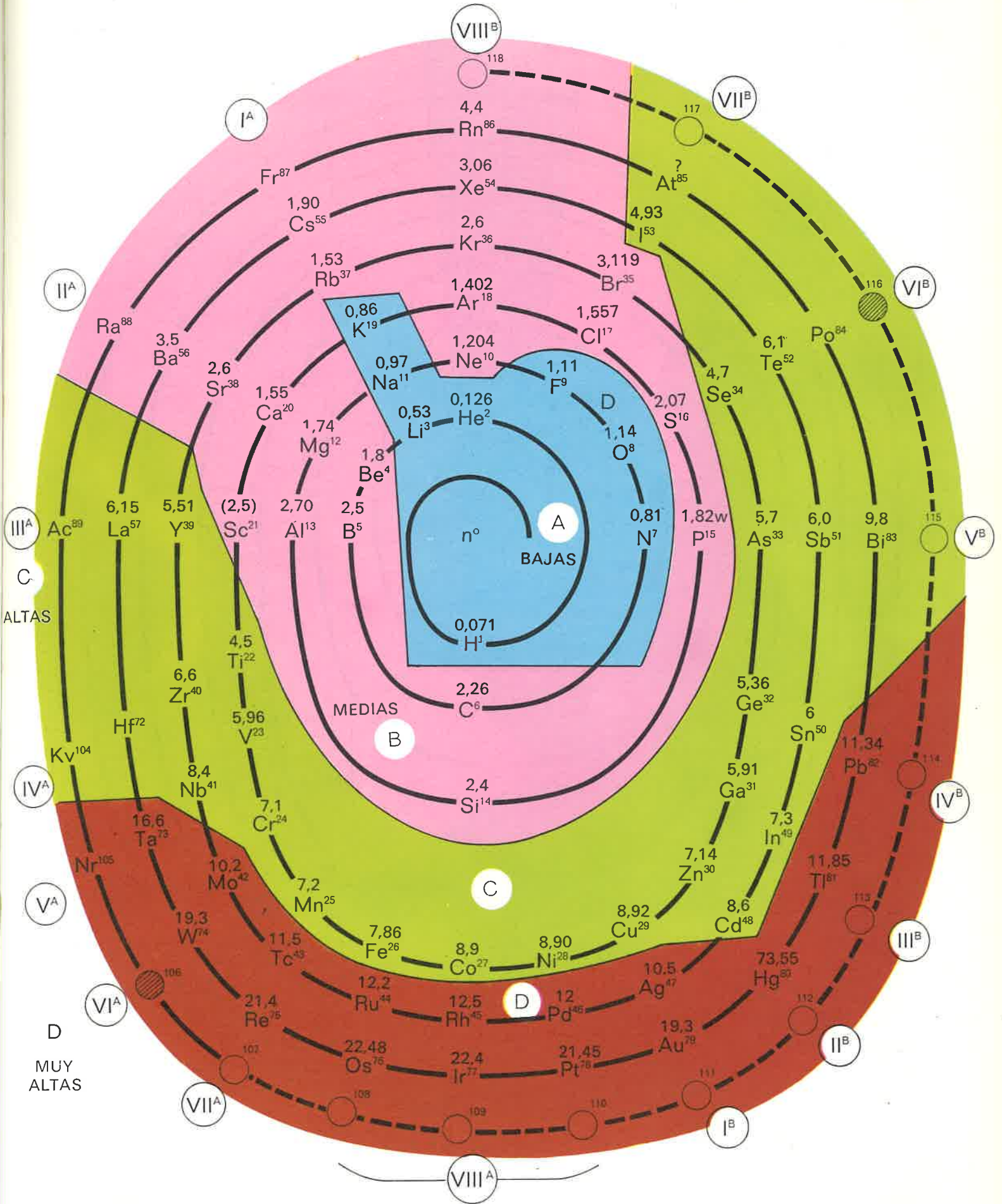
III A Serie 4f: 1)	804 Ce ⁵⁸	932 Pr ⁵⁹	1024 Nd ⁶⁰	- Pm ⁶¹	1052 Sm ⁶²	825 Eu ⁶³	1325 Gd ⁶⁴	1360 Tb ⁶⁵	1500 Dy ⁶⁶	1500 Ho ⁶⁷	1500 Er ⁶⁸	1600 Tm ⁶⁹	824 Yb ⁷⁰	1700 Lu ⁷¹
III A Serie 5f: 2)	1750 Th ⁹⁰	1875 Pa ⁹¹	1133 U ⁹²	640 Np ⁹³	640 Pu ⁹⁴	800 Am ⁹⁵	? Cm ⁹⁶	? Bk ⁹⁷	? Cf ⁹⁸	? Es ⁹⁹	? Fm ¹⁰⁰	? Md ¹⁰¹	? No ¹⁰²	? Lr ¹⁰³

- 1) La escala de temperaturas es tan amplia que no pueden señalarse diferencias relativamente pequeñas entre los puntos de fusión de los elementos gaseosos.
- 2) La determinación experimental de los P.F. de los metales de alto P.F. es difícil y las pequeñas impurezas tienen grandes efectos. Por tanto hay errores en estos datos.
- 3) El efecto de los fuertes enlaces covalentes en el elemento **carbono** (C) no permite la determinación de su punto de fusión.

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

BAJAS: A del H = 0,071 hasta 1,15 O
 MEDIAS: B de 1,204 Ne hasta 4,4 Rn
 ALTAS: C del Ti 4,5 hasta Bi 9,8
 MUY ALTAS: D del Mo 10,2 hasta Os 22,48

Densidades g/cm³



III A Serie 4f: 1)	6,9 Ce ⁵⁸	6,8 Pr ⁵⁹	7,01 Nd ⁶⁰	- Pm ⁶¹	7,54 Sm ⁶²	5,17 Eu ⁶³	7,87 Gd ⁶⁴	8,25 Tb ⁶⁵	8,56 Dy ⁶⁶	8,80 Ho ⁶⁷	9,06 Er ⁶⁸	9,32 Tm ⁶⁹	6,96 Yb ⁷⁰	6,85 Lu ⁷¹
III A Serie 5f: 2)	11,0 Th ⁹⁰	15,4 Pa ⁹¹	18,9 U ⁹²	20,4 Np ⁹³	? Pu ⁹⁴	? Am ⁹⁵	? Cm ⁹⁶	? Bk ⁹⁷	? Cf ⁹⁸	? Es ⁹⁹	? Fm ¹⁰⁰	? Md ¹⁰¹	? No ¹⁰²	? Lr ¹⁰³

