

RAYONS ATOMIQUES ET IONIQUES

1- RAYONS ATOMIQUES

ÉLÉMENT	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Z	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
r (pm)	53	31	152	89	82	77	75	66	64	36	186	160	143	117	110	104	99	71

ÉLÉMENT	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Z	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
r (pm)	231	197	160	146	131	125	129	126	125	124	128	123	122	121	117	117	114	88

ÉLÉMENT	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Z	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
r (pm)	244	215	180	157	141	136	130	133	134	138	144	149	162	140	141	137	133	103

ÉLÉMENT	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Z	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72
r (pm)	262	217	188	157	143	137	137	134	135	138	144	150	171	175	146	140	140	130

nb : les valeurs numériques ci-dessus peuvent varier légèrement suivant la méthode de calcul utilisée (mais l'ordre n'est pas modifié).

2 - RAYONS IONIQUES

ION	Ag ⁺	Ag ²⁺	Al ³⁺	As ³⁺	As ⁵⁺	B ³⁺	Ba ²⁺	Be ²⁺	Bi ³⁺	Bi ⁵⁺	Br ⁻	Ca ²⁺	Cd ²⁺	Ce ³⁺	Ce ⁴⁺	Cl ⁻	Co ²⁺	Co ³⁺
R (pm)	126	89	51	58	46	23	134	35	96	74	196	99	97	107	94	181	72	63

ION	Cr ³⁺	Cs ⁺	Cu ⁺	Cu ²⁺	F ⁻	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ga ³⁺	Ge ²⁺	Ge ⁴⁺	Hg ²⁺	I ⁻	In ³⁺	K ⁺	La ³⁺	Li ⁺	Mg ²⁺	Mn ²⁺
R (pm)	63	167	96	72	133	74	64	62	73	53	110	220	81	133	114	68	66	117

ION	Mn ³⁺	Mn ⁴⁺	Na ⁺	Ni ²⁺	O ²⁻	Pb ²⁺	Pt ²⁺	S ²⁻	Sb ³⁺	Sb ⁵⁺	Se ²⁻	Sn ²⁺	Sn ⁴⁺	Sr ²⁺	Te ²⁻	Zn ²⁺		
R (pm)	66	60	97	69	140	120	80	184	76	62	198	93	71	112	221	74		