

Lookup Table

Ion	Charge	alpha (nm)	
Ag	1	0,25	
Al	3	0,9	
Ba	2	0,5	
Be	2	0,8	
Br	-1	0,3	
BrO3	-1	0,35	
CO3	-2	0,45	carbonate
HCO3	-1	0,45	bicarbonate
HCOO	-1	0,3	formate
C2O4	-2	0,45	oxalate
CH3COO	-1	0,45	acetate
C6H5COO	-1	0,6	benzoate
Ca	2	0,6	
Cd	2	0,5	
Ce	3	0,9	
Ce	4	1,1	
Cl	-1	0,3	
ClO3	-1	0,35	
ClO4	-1	0,35	
CN	-1	0,3	
Co	2	0,6	
Cr	3	0,9	
CrO4	-2	0,4	
Cu	2	0,6	
F	-1	0,35	
Fe	2	0,6	
Fe	3	0,9	
H	1	0,9	
Hg	2	0,5	
Hg2	2	0,4	
I	-1	0,3	
IO3	-1	0,4	
IO4	-1	0,35	
K	1	0,3	
La	3	0,9	
Li	1	0,6	
Mg	2	0,8	
Mn	2	0,6	
MnO4	-1	0,35	
Na	1	0,4	
NH4	1	0,25	
Ni	2	0,6	
NO2	-1	0,3	
NO3	-1	0,3	
OH	-1	0,35	
Pb	2	0,45	
PO4	-3	0,4	
HPO4	-2	0,4	
H2PO4	-1	0,4	
Rb	1	0,25	
S	-2	0,5	
HS	-1	0,35	
SCN	-1	0,35	
SO3	-2	0,45	

From J. Kielland, *J. Amer. Chem. Soc.* **1937**,
(As tabulated in many analytical chemistry tex

(alpha is the radius of the hydrated ion.)

HSO3	-1	0,4
SO4	-2	0,4
Sn	2	0,6
Sn	4	1,1
Sr	2	0,5
Th	4	1,1
Tl	1	0,25
Zn	2	0,6
Zr	4	1,1

59, 1675.
ts.)