

Vhodnou pomůckou na zefektivnění výuky jsou kationty a anionty zadané v tabulce. Všichni žáci mají k dispozici jednu tabulku, učitel zadává pouze čísla a žáci procvičují zároveň sestavení a pojmenování vzorců.

Ionty	Cl ⁻	Br ⁻	O ²⁻	S ²⁻	NO ₂ ⁻	NO ₃ ⁻	ClO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	CrO ₄ ²⁻	MnO ₄ ⁻
H ⁺	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
Na ⁺	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
K ⁺	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
Ca ²⁺	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48
Mg ²⁺	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
Zn ²⁺	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72
Al ³⁺	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84
Fe ³⁺	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96
Sn ⁴⁺	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108
Si ⁴⁺	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120