

DRSNICA	Kemija I_1 POGLAVJE _Zgradba snovi_ZGRADBA ATOMA_REŠITVE		
36	$Ar(c) = Ar(^{12}c) \times W(^{12}c) + Ar(^{13}c) \times W(^{13}c) = 12,0000 \times 0,9889 + 13,0034 \times 0,0111 = 12,01$		
37	${}_1H \ 1s^1$		
	${}_2He \ 1s^2$		
	${}_3Li \ 1s^2 \ 2s^2$	ali $[He] \ 2s^1$	
	${}_{11}Na \ 1s^2 2s^2 2px^2 2py^2 2pz^2 3s^1$	ali $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	ali $[He] \ 3s^1$
	${}_{17}Cl \ 1s^2 2s^2 2px^2 2py^2 2pz^2 3s^2 3px^2 3py^2 3pz^1$	ali $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	ali $[Ne] \ 3s^2 3p^5$
38	O^{2-}	$[Ne]$	
	Mg^{2+}	$[Ne]$	
	Cu^{2+}	$[Ar] \ 4s^0 3d^9$	izjema Cu atom je $[Ar] \ 4s^1 3d^{10}$
39	${}^{33}S^{2-}$	sulfidni ioni	16 17 16 16 33
	${}^{70}Ge$	germanijev atom	32 38 32 32 70
	${}^{44}Ca^{2+}$	kalcijev ion	20 24 20 20 44
	${}^{135}Ba$	barijev atom	56 79 56 56 135
40	S^{2-}, Cl^-	3 perioda → prejmejo 2e-, 1e-	vsi pridobijo el. Konfig- žlahtnega plina Ar
	K^+, Ca^{2+}	4 perioda → oddajo 1e-, 2e-	
41	C	e-	
	C	masno št. 3 ($2n^0, 1p^+$)	
42	B	(hitrost, lega)	
43	A	navzdol-vedno več en. nivojev in e- na njih	