

Pozdravljeni!

1. Pregled rešitev obveznega reševanja nalog (vir: Modrijan, 2014). Popravljaj tako, da nepravilne rešitve popraviš na pravilne, če rešitev ni jih dopiši in razmisli o njej. DZ, str. 37, nal. 6., 7., 8.

6

	Ime	Število protonov	Število elektronov	Razporeditev elektronov po lupinah
$^{39}_{19}\text{K}$	atom kalija	19	19	2,8,8,1
K^+	kalijev ion	19	18	2,8,8
$^{24}_{12}\text{Mg}$	atom magnezija	12	12	2,8,2
Mg^{2+}	magnezijev ion	12	10	2,8
$^{35}_{17}\text{Cl}$	atom klora	17	17	2,8,7
Cl^-	kloridni ion	17	18	2,8,8
$^{32}_{16}\text{S}$	atom žvepla	16	16	2,8,6
S^{2-}	sulfidni ion	16	18	2,8,8

7

1	N	E	4	K	O	V	5	I	6	N	E
	2	S		O	L			O	A		
				V				N	T		
				I					R		
				N					I		
			3	N	E	O	N				
										J	

- 8
- a) Elementi I. skupine periodnega sistema imajo v zunanji lupini svojih atomov samo 1 elektron, elementi II. skupine pa 2. Te radi oddajo, saj tako dosežejo najstabilnejšo razporeditev elektronov v lupinah (polno zunanjo lupino). Takšno razporeditev elektronov imajo npr. atomi žlahtnih plinov, zato se zelo redko vežejo z drugimi atomi.
- b) Elementi VI. skupine imajo na zunanji lupini svojih atomov 6 elektronov, elementi VII. skupine pa 7. Da bi napolnili zunanjo lupino, potrebujejo samo še 1 oz. 2 elektrona. Če torej 1 oz. 2 elektrona sprejmejo, dosežejo najstabilnejšo razporeditev elektronov v lupinah (polno zunanjo lupino). Tako razporeditev elektronov imajo npr. atomi žlahtnih plinov, ki se zato zelo redko vežejo z atomi drugih elementov.

- DZ, str. 38, nal. 9., 10., 11., 12.

9

Simbol elementa	Razporeditev elektronov po lupinah v atomu	Formula ionsa	Ime ionsa	Razporeditev elektronov po lupinah v ionsu
Na	2,8,1	Na^+	natrijev ion	2,8
Ca	2,8,8,2	Ca^{2+}	kalcijev ion	2,8,8
Li	2,1	Li^+	litijev ion	2
K	2,8,8,1	K^+	kalijev ion	2,8,8
F	2,7	F^-	fluoridni ion	2,8
Cl	2,8,7	Cl^-	kloridni ion	2,8,8
H	1	H^+	vodikov ion – proton	

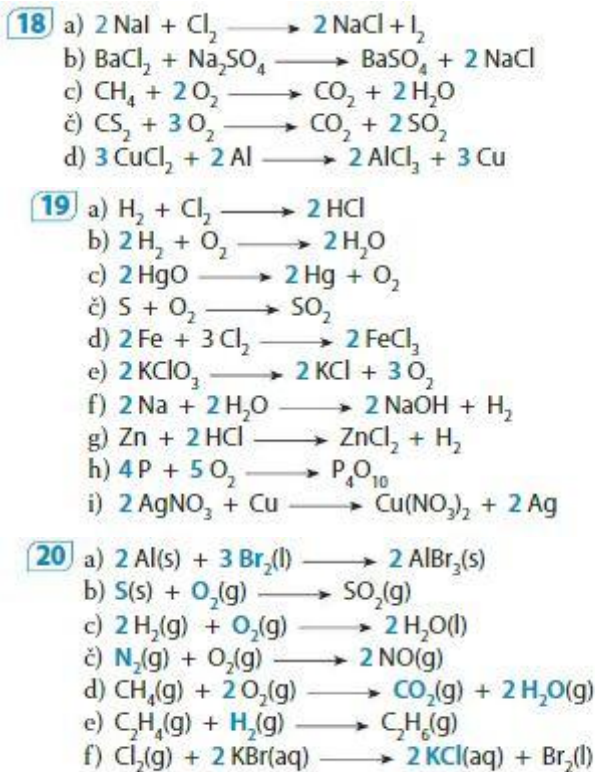
10

Simbol elementa	Formula kationsa	Ime kationsa	Simbol elementa	Formula anionsa	Ime anionsa
Na	Na^+	natrijev	Cl	Cl^-	kloridni
Ba	Ba^{2+}	barijev	Br	Br^-	bromidni
Mg	Mg^{2+}	magnezijev	O	O^{2-}	oksidni
Al	Al^{3+}	aluminijev	S	S^{2-}	sulfidni
Ca	Ca^{2+}	kalcijev	F	F^-	fluoridni

11 c

12 c

- DZ, str. 60, nal. 18., 19., 20.



2. Reševanje nalog v DZ (ponovitev snovi):

- str. 64, nal. 1
- str. 65, nal. 2, 3

3. Usvajanje nove snovi

- **Reakcija kovin s kisikom (naslov)**
 - Poiščeš informacije o tej temi v učbeniku ali na spletu ali v DZ in jih kratko in jedrnato zapiši v zvezek.
 - Ogled posnetka na <https://www.youtube.com/watch?v=3cJ7FiyUgZM> in nato reševanje naloge v DZ, str. 66, nal. 5.
 - Reševanje nalog v DZ, str. 68, nal. 8.
- **Reakcija kovin z vodo (naslov)**
 - Poiščeš informacije o tej temi v učbeniku ali na spletu ali v DZ in jih kratko in jedrnato zapiši v zvezek.
 - Ogled posnetka na <https://www.youtube.com/watch?v=Y7LZIEvMoSk> in nato reševanje naloge v DZ, str. 69, nal. 9.
 - Reševanje nalog v DZ, str. 70, nal. 10., 11., 12.

Prijetno raziskovanje in reševanje!

Ostanite doma, ostanite zdravi, LP, Jasna Lamprecht