

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Zopakuj si z učebnice informace o chemických prvcích v kapitole

5 CHEMICKÉ PRVKY – základ přírody

str. 60 – 61 KOVY, 62 – 65 NEKOVY A POLOKOVY

na str. 61, 63 a 65 si zodpověz otázky za textem a kontrolu řešení proved' na str. 128 – 129

2) Vylušti následující křížovku:

			CH	L	O	R
	K	Ř	E	M	Í	K
B	R	O	M			
H	E	L	I	U	M	
			C			
V	O	D	Í	K		
			É			
	K	R	Y	P	T	O
			A	R	G	O
N	E	K	O	V	Y	
D	U	S	Í	K		
			K	Y	S	L
					Í	K

nekov značky Cl

polokov značky Si

nekov a halogen značky Br

nekov a vzácny plyn značky He

nekov a plyn značky H

nekov a vzácny plyn značky Kr

nekov a vzácny plyn značky Ar

dusík, kyslík, uhlík nebo helium jsou ...

nekov a plyn značky N

nekov a plyn důležitý k dýchání značky O

3) Doplň v tabulce vynechané značky a názvy prvků:

(následně **červeně označ polokovy** a **modře nekovy**)

Značka prvku	Název prvku	Značka prvku	Název prvku
B	BOR	Si	křemík
At	astat	I	JOD
S	SÍRA	Cl	chlor
Ne	neon	O	KYSLÍK
He	HELIUM	P	fosfor
Se	selen	C	UHLÍK

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 60 – 65

Vypracovala: Urubková

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Spoj barevně, co k sobě patří:

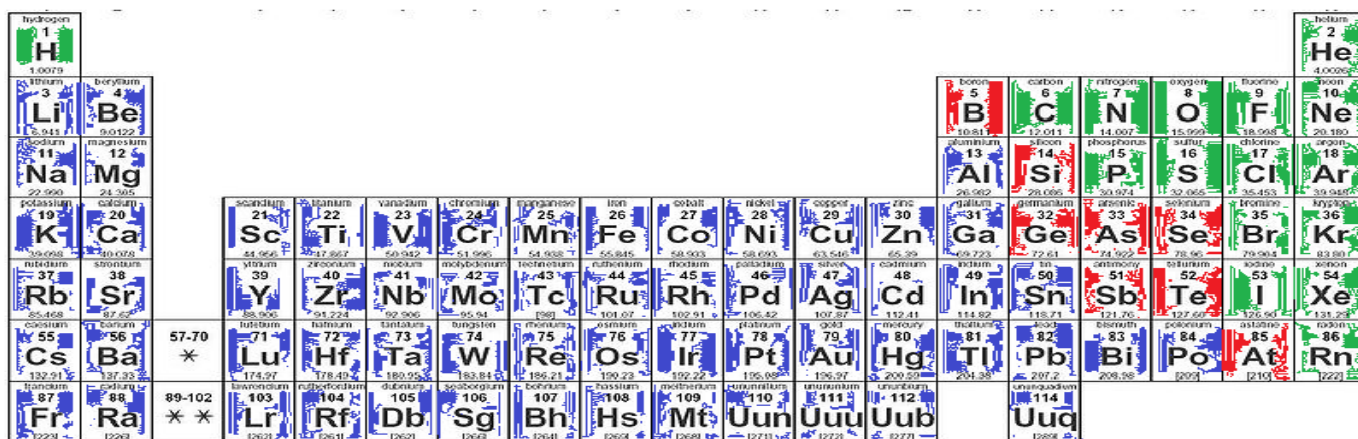
- | | | |
|-----------|----|--|
| a. Vodík | C | prvek, kterého je v atmosféře Země nejvíce |
| b. Dusík | H | prvek, který je obsažen v atmosféře Země a je nezbytný k dýchání |
| c. Kyslík | S | prvek, tvoří tmavě fialové krystalky, sloučeniny jsou důležité pro činnost štítné žlázy |
| d. Chlor | Br | jedovatý plyn patřící do skupiny halogenů, ve sloučenině se sodíkem tvoří kuchyňskou sůl |
| e. Brom | N | polokov, který je obsažen např. v křemenu a jeho barevných odrůdách |
| f. Síra | O | nekov, který se vyskytuje ve třech modifikacích (bílé, červené a černé) |
| g. Fosfor | Si | dvěma základními modifikacemi jsou grafit a diamant |
| h. Křemík | I | prvek patřící do halogenů, jde o červenohnědou kapalinu |
| i. Jod | P | nekov žluté barvy, který tvoří mnohé sloučeniny (např. sulfidy) |
| j. Uhlík | Cl | plynný prvek, který je první v periodické tabulce prvků |

2) V následující periodické soustavě prvků barevně vyznač:

Červeně: polokovy

Zeleně: nekovy

Modře: kovy



* Lanthanide series

* Actinide series

lanthanum 57 138.91	cerium 58 140.12	praseodymium 59 140.91	neodymium 60 144.24	promethium 61 [144.9]	samarium 62 150.36	europium 63 151.96	gadolinium 64 157.25	terbium 65 158.93	dysprosium 66 162.50	holmium 67 164.93	erbium 68 167.26	thulium 69 168.93	ytterbium 70 173.04
actinium 89	thorium 90	protactinium 91	uranium 92	neptunium 93	plutonium 94	americium 95	berkelium 96	californium 97	einsteinium 98	fermium 99	mendelevium 100	nobelium 101	lawrencium 102
[227]	232.04	231.04	238.03	[237]	[244]	[243]	[247]	[247]	[251]	[252]	[257]	[259]	[261]

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 60 - 65

Vypracovala: Urubková

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Odpověz na otázky:

a) Které prvky patří mezi tzv. vzácné plyny?

HELIUM, NEON, ARGON, KRYPTON, XENON, RADON

b) Který nekov se nachází mezi fosforem a chlorem? SÍRA

c) Který vzácný plyn má protonové číslo 54? XENON

2) V osmisměrce vyškrtej názvy prvků a přiřaď je ke značce v tabulce:

H	CH	L	O	R	D	CH
E	E	B	M	I	U	K
A	C	L	O	K	S	Y
S	F	J	I	R	Í	S
T	B	O	O	U	K	L
A	É	R	S	D	M	Í
T	N	R	O	F	P	K
R	E	S	A	M	O	V
K	O	Y	Í	D	N	R
E	N	K	O	R	O	V
U	H	L	Í	K	A	N
Y						

Značka prvku	Název prvku	Značka prvku	Název prvku
N	DUSÍK	Br	BROM
Cl	CHLOR	I	JOD
O	KYSLÍK	He	HELIUM
At	ASTAT	B	BOR
C	UHLÍK	Ne	NEON
P	FOSFOR	Rn	RADON
S	SÍRA	Tajenka:	Chemické prvky – nekovy

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 49, 60 - 65

Vypracovala: Urubková