

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Spoj následující prvky s tím, co k nim patří:

- | | | |
|----------|--------------------------|--|
| 1. chlor | a. červenohnědá kapalina | k. dezinfekce bazénů, Yperit |
| 2. brom | b. nažloutlý plyn | l. výpary ve vyšších koncentracích mohou způsobit smrt |
| 3. jod | c. žlutozelený plyn | m. kladný vliv na funkci štítné žlázy |
| 4. fluor | d. fialová pevná látka | n. výroba fluorovodíku |

2) Vyluští osmisměrku a vyber z ní pět kovů, ke kterým do tabulky připiš jejich vlastnosti a využití:

Ž	CH	Z	L	A	T	O	E
E	D	H	N	Í	C	V	M
L	U	O	O	I	C	Á	S
E	S	K	J	Ř	É	P	O
Z	Í	M	Ě	Ď	Č	N	D
O	K	A	R	Í	S	Í	Í
K	Í	L	S	Y	K	K	K
P	O	L	O	V	O	R	V
K	K	Ř	E	M	Í	K	Y

Tajenka:
Chemické prvky

Vybraný prvek	Značka	Vlastnosti	VÝZNAM
Měď	Cu	ČERVENOHNĚDÝ, UŠLECHTILÝ KOV	VÝROBA STŘEŠNÍCH KRYTIN, OKAPŮ, SLITIN...
Zlato	Au	ŽLUTÝ, VELMI DRAHÝ KOV	ŠPERKAŘSTVÍ, ZUBNÍ LÉKAŘSTVÍ, ELEKTROTECHNIKA...
Železo	Fe	STŘÍBROLESKLÝ MAGNETICKÝ KOV, PODLÉHÁ KOROZI	OCEL PRO VÝROBU KONSTRUKCÍ, NÁRADÍ, STROJŮ...
Olovo	Pb	ŠEDOBÍLÝ, SNADNO TAVITELNÝ KOV, RELATIVNĚ MĚKKÝ	SOUČÁSTÍ AKUMULÁTORŮ, SOUČÁSTÍ SLITIN...
Vápník	Ca	MĚKKÝ, LEHKÝ, REAKTIVNÍ KOV	BIOGENNÍ PRVEK, OBSAŽEN VE VÁPENCI (UHLIČITANU VÁPENATÉM)...

Vypracovala: Urubková

Pracovní list

Předmět: Chemie

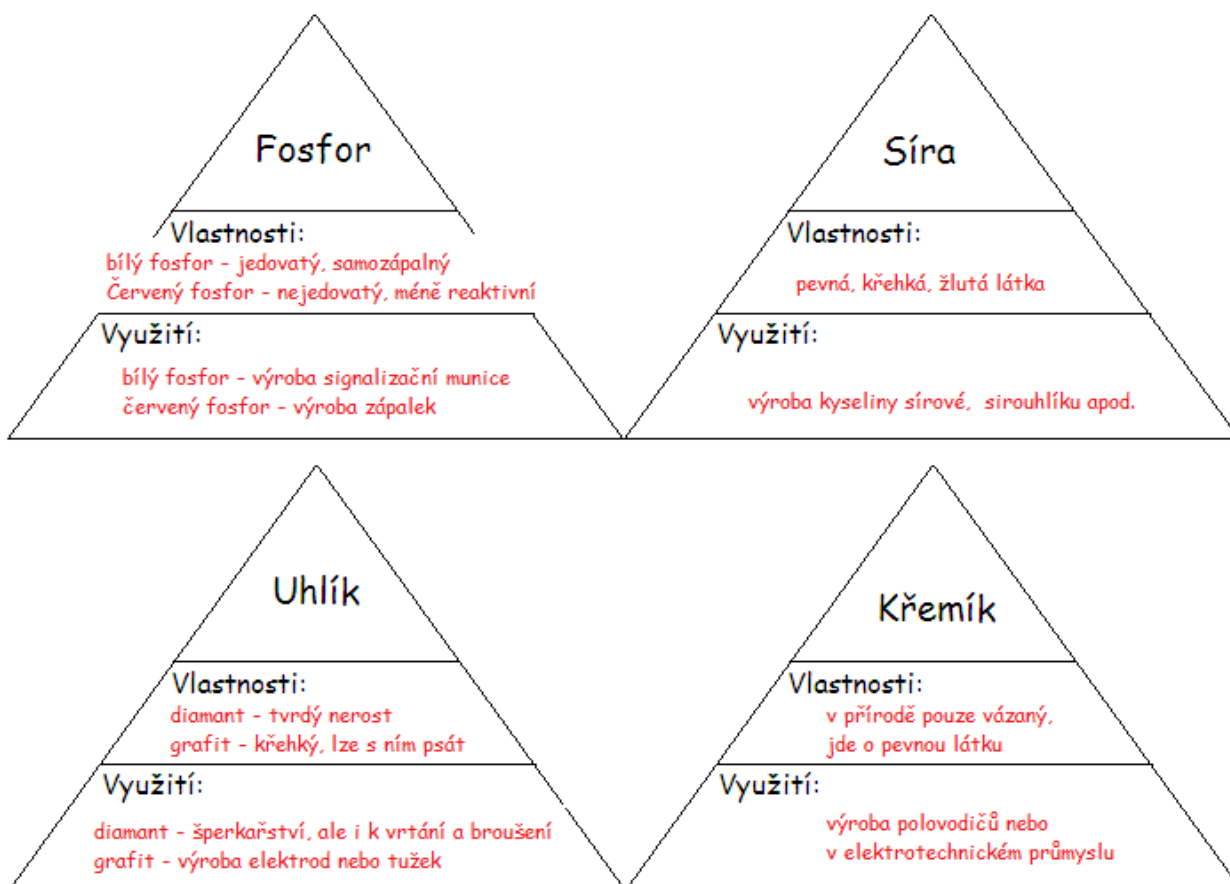
Ročník: 8. A

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Doplně následující text:

Vodík je nejjednodušší prvek, protože jeho atom obsahuje **JEDEN** proton, a také proto je **PRVNÍ** v periodické tabulce prvků. Vodík se dodává v tlakových lahvích, které jsou označeny **ČERVENÝM** pruhem, a dříve se s ním plnily **VZDUCHOLODĚ**, protože je lehčí než vzduch. To dnes již neplatí, protože vodík je ve směsi s kyslíkem **VÝBUŠNÝ**, a proto mohlo docházet k explozím a katastrofám. Zajímavé je i využití vodíku, který se ve směsi s kyslíkem používá ke **SVÁŘENÍ** a **ŘEZÁNÍ** kovů, přičemž vzniklý plamen dosahuje teploty 3000 °C. Velké množství vodíku se využívá např. při výrobě **AMONIAKU** nebo **CHLOROVODÍKU**.

2) Doplně vlastnosti a využití vybraných nekovů a polokovů:



Vypracovala: Urubková

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A

Opakování vzdělávacího celku: Chemické prvky

1) Vyluští křížovku – doplň české názvy prvků podle chemických značek:

			H	O	Ř	Č	Í	K	Mg
		B	R	O	M				Br
	D	R	A	S	L	Í	K		K
			J	O	D				I
Ž	E	L	E	Z	O				Fe
			M	A	N	G	A	N	Mn
Z	I	N	E	K					Zn
			S	Í	R	A			S
		N	I	K	L				Ni
O	L	O	V	O					Pb
			C	H	L	O	R		Cl
			N	E	O	N			Ne
				M	Ě	Ď			Cu
			T	I	T	A	N		Ti
P	L	A	T	I	N	A			Pt

2) Zopakuj si značky a názvy vybraných chemických prvků z tabulky ve školním sešitě.

Vypracovala: Urubková