

KATEGÓRIA 8

Meno	VZOR
------	------

ÚLOHA 1 (33b)**Úloha A) (11b)**

a	hliníku
b	niklom
c	hemoglobínu
d	anémia/chudokrvnosť
e	štvrtrej/4.
f	ôsmej/8./VIII.B
g	26
h	kobaltom
i	skujňovanie
j	2,14/1,7
k	nehrdzavejúca/antikórová

Úloha B) (8b)

a)	3 – 6 g
b)	neušľachtilý
c)	1 538 °C
d)	Košiciach
e)	d
f)	popúšťaním
g)	železnatý
h)	oxid

Úloha C) (8 b)

názov minerálu	iný názov minerálu	vzorec minerálu	zastúpenie Fev %
hematit	krveľ	Fe_2O_3	65% – 70%
limonit	hnedeľ	$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$	50% – 62%
magnetit	magnetovec	Fe_3O_4	72%
siderit	ocieľok	FeCO_3	48%

Úloha D) (6b)

1	koks
2	železná ruda
3	vápenec
4	horúci vzduch
5	troska
6	surové železo



KATEGÓRIA 8

ÚLOHA 2 (42b)**Úloha A) (7b)**

a	mechaniky
b	elektronegativita
c	1954
d	väzby
e	mier
f	1962
g	molekulárnej

Úloha B) (12b)

	meno a priezvisko	rok
a)	Ernest Rutherford	1908
b)	Maria Curie – Sklodowska	1911
c)	Jean Frédéric Joliot – Curie	1935
d)	Otto Hahn	1944
e)	Linus Carl Pauling	1954
f)	Jaroslav Heyrovský	1959

Úloha C) (11 b)

a	boli
b	pánmi
c	na
d	mierovej
e	planéte
f	Zemi
g	svojho
h	intelektu
i	dobrotou
j	svojho
k	srdca

Úloha D) (12 b)

rok	priezvisko
1903	Arrhenius
1907	Buchner
1909	Ostwald
1911	Curie – Sklodowska /Curiová
1913	Werner
1923	Pregl
1925	Zsigmondy
1943	Hevesy
1953	Staudinger
1955	Vigneaud
1983	Taube
2007	Ertl

KATEGÓRIA 8

ÚLOHA 3 (33b)

	slovenský názov	latinský názov	protónové číslo
a)	síra	Sulphur	16
b)	bór	Borum	5
c)	rádium	Radium	88
d)	meď	Cuprum	29
e)	cér	Cerium	58
f)	astát	Astatium	85
g)	olovo	Plumbum	82
h)	titán	Titanium	22
i)	vápnik	Calcium	20
j)	platina	Platinum	78
k)	urán	Uranium	92

ÚLOHA 4 (15b)

systémový názov	vzorec
kyselina sulfánová	H_2S
oxid vápenatý	CaO
peroxid vodíka	H_2O_2
kyanovodík/kyselina kyanovodíková	HCN
síran lítny	Li_2SO_4
chloritan sodný	NaClO_2
uhličitan vápenatý	CaCO_3
chlórnan draselný	KClO
oxid kremičitý	SiO_2
kyselina pentahydrogenjodistá/ hexaoxojodistá	H_5IO_6
dekahydrát síranu sodného	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
hydroxid horečnatý	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
hydrogensíran horečnatý	$\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$
chlorid železitý	FeCl_3
sulfid olovnatý	PbS



KATEGÓRIA 8

ÚLOHA 5 (32 b)**Úloha A) (6b)**

Li	b)
Na	e)
K	d)
Rb	f)
Cs	a)
Fr	c)

Úloha B) (18b)

	rok objavenia	meno a priezvisko objaviteľa / objaviteľov	hodnota elektronegativity
Li	1817	Johan August Arfwedson	0,98
Na	1807	Humphry Davy	0,93
K	1807	Humphry Davy	0,82
Rb	1861	Robert Wilhelm Bunsen, Gustav Robert Kirchhoff	0,82
Cs	1860	Robert Wilhelm Bunsen, Gustav Robert Kirchhoff	0,79
Fr	1939	Marguerite Perey	0,70

Úloha C) (8b)

a)	P
b)	N
c)	P
d)	N
e)	P
f)	N
g)	P
h)	P