Základní škola a Mateřská škola Dobrá Voda u Českých Budějovic,

Na Vyhlídce 6, 373 16 Dobrá Voda u Českých Budějovic



EU PENÍZE ŠKOLÁM
Zlepšení podmínek pro vzdělávání na základních školách Operačního programu Vzdělávání pro konkurenceschopnost

Číslo a název klíčové aktivity: III/2 Inovace zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT

Název: VY_32_INOVACE_CH.8.34

Autor: Mgr. Růžena Koubová

Vzdělávací oblast/Obor: Člověk a příroda / Chemie

Téma: Chemie pro 8. a 9. ročník

Třída: VIII.

Datum zařazení do výuky a zapsání do třídní knihy: 28.2.2013

Klíčová slova: chemický prvek, značka prvku, kovy

Druh materiálu: prezentace pro interaktivní tabuli

Jazyk: čeština

ANOTACE

INOVACE: Materiál slouží pro práci s interaktivní tabulí k procvičování znalostí chemických prvků - kovů.

METODICKÉ POKYNY:

Str.3: Osmisměrka - žáci mají dané značky prvků, sami si procvičují jejich název, který pak vyškrtnou v osmisměrce. Pod žlutým otazníkem se skrývá nápověda - odkaz na periodickou tabulku prvků.
Str.4: Žáci si zopakují značky daných kovů, tvoří je pomocí písmen z nabídky - nekonečný klonovač. Pokud si neví rady - nápověda se skrývá pod žlutým otazníkem.
Str.5: Žáci si zopakují třídění prvků na nekovy, kovy, polokovy, alkalické kovy a prvky alkalických zemin - přetažením daný prvek zařadí do správné skupiny.

OČEKÁVANÝ VÝSTUP:

Žáci znají značky a názvy nejznámějších chemických prvků, orientují se v periodické tabulce prvků a umí prvky rozdělit na nekovy, kovy, polokovy, alkalické kovy a prvky alkalických zemin.

OSMISMĚRKA

V osmisměrce vyškrtej názvy kovových prvků, jsou-li dány jejich značky.
Pokud si nejsi jistý, použij nápovědu - otazník.

Z	Z	T	V	L	C	H	A
O	Y	R	K	H	L	M	N
V	C	I	R	I	A	M	I
O	N	O	N	N	B	O	T
L	M	Í	G	E	N	T	A
O	K	A	N	Í	C	A	L
M	N	A	T	I	T	L	P
Z	I	N	E	K	G	Z	X

Zn, Pt, Au,
Pb, Al, Mn,
Cr, Sn, Ni,
Ti



Z písmen vytvoř značky daných kovů.
Pod otazníkem se skrývá nápověda.

?

HLINÍK
STŘÍBRO
ZLATO
TITAN
IRIDIUM
KOBALT
KADMIUM
CÍN
MĚĎ
VANAD

L R l a
I
C o r
A
V O d i
T
S G v s
U N g n
D u

Roztřiď dané prvky do správných skupin. Nápověda - otazník.

měď

sodík

vápník

lithium

křemík

hořčík

uhlík

NEKOVY

platina

titan

germanium

draslík

arzen

kyslík

síra

baryum

olovo

PRVKY ALKALICKÝCH ZEMIN

POLOKOVY

KOVY

ALKALICKÉ KOVY

CITACE A ZDROJE

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Mgr. Růžena Koubová.
Materiál vznikl v OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost - projekt EU peníze školám.