



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Vypracoval: Ing. Mária Vostarková

Číslo materiálu: VY_32_inovace_15_chkovy_03

Datum : květen 2012

Chemie: VIII. ročník

Tematický okruh: Chemické prvky

Téma: Alkalické kovy

Klíčová slova: kov, alkalický kov, tabulka, elektronegativita, anion, kation

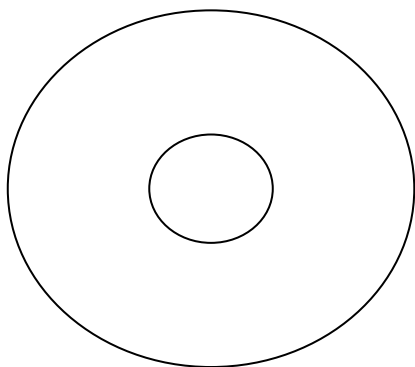
Opakování - Alkalické kovy

- **Podtrhni prvky**, které patří mezi alkalické kovy a doplň značky u všech prvků.

Vápník - Železo - Sodík - Olovo -

Rtuť - Draslík - Hořčík - Zlato -

- **Nakresli atom** alkalického kovu, který si označil jako první – v tabulce vyhledej protonové a nukleonové číslo: p^+
 n^0 e^-



Podtrhni správné odpovědi:

- Alkalické kovy jsou prvky:
a) VII. skupiny b) II. skupiny c) I. skupiny
- Alkalické kovy reagují
a) velmi dobře b) špatně c) nereagují

/ své tvrzení zdůvodni /

- Vyhledej v tabulce hodnoty elektronegativity:

-
- Při reakcích vytváří alkalické kovy

a) anionty b) kationty

- / své tvrzení zdůvodni /
- Zapiš reakci iontovou rovnicí:

- Při manipulaci s alkalickými kovy musíme být opatrní. Jak se tyto kovy uchovávají?

a) ve vodě b) v petroleji

- Patří spíše mezi tvrdé nebo měkké kovy ? / podtrhni správnou odpověď /
- Používají se při výrobě slitin, hnojiv, léčiv, skla, mýdla, amoniaku, dezinfekce

/ Správnou odpověď podtrhněte. /

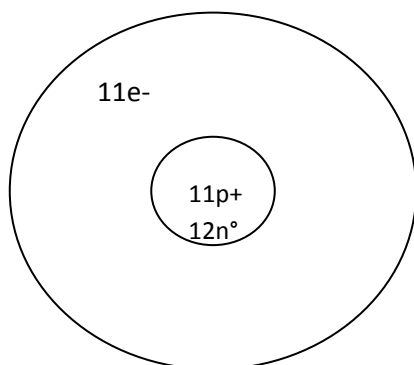
Opakování - Alkalické kovy - řešení

- **Podtrhni prvky**, které patří mezi alkalické kovy a doplň značky u všech prvků.

Vápník - Ca Železo - Fe **Sodík** - Na Olovo - Pb

Rtuť – Hg **Draslík** - K Hořčík - Mg Zlato - Au

- **Nakresli atom** alkalického kovu, který si označil jako první –
v tabulce vyhledej protonové a nukleonové číslo: $p+ 11$
 $n^{\circ} \dots\dots\dots e- 11$



Podtrhni správné odpovědi:

- Alkalické kovy jsou prvky:
b) VII. skupiny b) II. skupiny c) I. skupiny

- Alkalické kovy reagují
- a) velmi dobře b) špatně c) nereagují

/ své tvrzení zdůvodni / na poslední elektronové vrstvě mají 1 e-,
který poskytují do vazby

- Vyhledej v tabulce hodnoty elektronegativity:

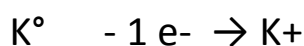
K 0,91

Na 1,0

- Při reakcích vytváří alkalické kovy

a) anionty b) kationty

- / své tvrzení zdůvodni / **uvolňují elektron z poslední vrstvy**
- Zapiš reakci iontovou rovnicí:



- Při manipulaci s alkalickými kovy musíme být opatrní. Jak se tyto kovy uchovávají?

a) ve vodě

b) v petroleji

- Patří spíše mezi tvrdé nebo měkké kovy ? / podtrhni správnou odpověď /
- Používají se při výrobě slitin, **hnojiv**, léčiv, skla, **mýdla**, amoniaku, dezinfekce

/ Správnou odpověď podtrhněte. /

Anotace: Pracovní list, který může sloužit k domácí přípravě, práce ve skupině, případně k přezkoušení znalostí žáka.

Zdroje: Učebnice chemie 1, pro druhý stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy, Nakladatelství Fortuna Praha 2011