evropský sociální fond v ČR
EVROPSKÁ UNIE
MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ, MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY
OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost
INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Významné skupiny PSP

Základní škola a Mateřská škola, Otnice, okres Vyškov
Mgr. Jan Novák
Číslo a název klíčové aktivity:III/2 Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT
Interní číslo: VY_32_INOVACE_CH.JN.8.07

I.A skupina – alkalické kovy

Li – lithium

Na – sodík

K – draslík

Rb – rubidium

Cs – cesium

Fr - francium

Lithium

- nejméně reaktivní prvek z této skupiny
- výskyt v přírodě - lepidolit

Sodík

- velmi prudce reaguje s vodou
- vyrábí se elektrolyticky
- v přírodě se vyskytuje jako halit
- použití: mediu v jaderných elektrárnách

Draslík

- obsažen v mořské vodě a nerostu sylvínu
- nejreaktivnější z celé skupiny (hoří na vodě)
- používá se k výrobě hnojiv

II.A skupiny – kovy alkalických zemin

Be – beryllium
Mg – hořčík
Ca – vápník
Sr – stroncium
Ba – baryuim
Ra - radium

Beryllium

- velmi tvrdý kov
- jeho studiu se věnoval Bohuslav Brauner

Hořčík

- v přírodě se vyskytuje jako součást sloučenin a v mořské vodě
- na vzduchu hoří ostrým plamenem
- nezbytný pro fotosyntézu – součást chlorofylu
- používá se k výrobě slitin

Vápník

- obsažen v mléce, kostech a sloučeninách
- používá se při výrobě oceli, uranu, výroba sádry, krasové jevy

úkoly

- 1. Kdo sestavil periodickou tabulku?
- 2. Podle čeho jsou prvky do tabulky řazeny?

citace

- BENEŠ, Pavel; PUMPR, Václav; BANÝR, Jiří. *Základy chemie I*. Praha : Fortuna, 1993. 143 s. ISBN 80-7168-043-5.
- http://www.obrazky.cz/?q=lithium
- http://cs.wikipedia.org/wiki/Sod%C3%ADk
- http://cs.wikipedia.org/wiki/Ho%C5%99%C4%8D%C3%ADk
- http://www.obrazky.cz/?q=ho%C5%99%C4%8D%C3%ADk#utm_source=encyklopedie.seznam.cz&utm_medium=link&utm_campaign=lista
- http://www.obrazky.cz/?q=v%C3%A1pn%C3%ADk
- http://cs.wikipedia.org/wiki/V%C3%A1pn%C3%ADk