

|  |  |
| --- | --- |
| **Projekt MŠMT ČR** | **EU PENÍZE ŠKOLÁM** |
| **Číslo projektu** | **CZ.1.07/1.4.00/21.2883** |
| **Název projektu školy** | **Naše škola** |
| **Klíčová aktivitaV/2** | **Inovace a zkvalitnění výuky v oblasti přírodních věd** |

**Tento materiál byl vytvořen v rámci projektu Operačního programu Vzdělávání pro konkurenceschopnost.**

**Šablona č. V/2**

**Identifikátor: VY\_52\_INOVACE\_14\_SADA5\_SIN\_8ROC\_ALKALICKE\_KOVY**

**Vzdělávací oblast: Člověk a příroda**

**Vzdělávací obor: Chemie**

**Název: Alkalické kovy**

**Autor: Mgr. Věra Šindlerová**

**Datum: 13. 4. 2012**

**Stručná anotace: Vlastnosti alkalických kovů.**

**Metodické zhodnocení: Žáci si formou testu ověřovali své znalosti o alkalických kovech.**



ALKALICKÉ KOVY

1. Alkalické kovy jsou v periodické tabulce umístěny ve skupině:

1. II.A b) I.A c) I.B

2. Mezi alkalické kovy nepatří:

a) cesium b) berilium c) lithium

3. Draslík má značku:

a) K b) D c) Ka

4. Počet valenčních elektronů v obalu je:

a) 2 b) 0 c) 1

5. Alkalické kovy jsou:

a) tvrdé b) velmi tvrdé c) velmi měkké

6. Alkalické kovy vedou elektrický proud:

a) dobře b) špatně c) jen ve vodě

7. Alkalické kovy se uchovávají:

a) ve vodě b) v petroleji c) v chladu

8. Sodíkový kation vznikne z atomu sodíku:

a) přijetím jednoho elektronu b) přijetím jednoho protonu

c) odtržením jednoho elektronu

9. Sodík plave na hladině vody, protože má oproti vodě:

a) nižší hmotnost b) nižší hustotu c) nižší teplotu

10. Při reakci alkalických kovů s vodou vzniká vždy:

a) kyselina b) hydroxid c) sůl

11. Podle vzoru doplň ostatní reakce:

2Na + 2 H2O → 2NaOH + H2

K + H2O →

Li + H2O →

12. Škrtni sloučeniny, které nejsou sloučeninami alkalických kovů:

KCl CaCO3 NaBr NaHCO3 LiOH Zn(NO3)

Řešení:

1. a
2. b
3. a
4. c
5. c
6. a
7. b
8. c
9. b
10. b
11. 2K + 2 H2O → 2KOH + H2

2Li + 2 H2O → 2LiOH + H2

12.

KCl CaCO3 NaBr NaHCO3 LiOH Zn(NO3)

Seznam použité literatury:

PÁNEK, Jan; DOULÍK, Pavel; ŠKODA, Jiří. *Chemie 8 : pracovní sešit pro základní školy a víceletá gymnázia*. 1. vydání. Plzeň : Nakladatelství Fraus, 2006. 64 s. ISBN 80-7238-443-0.

ŠKODA, Jiří; DOULÍK, Pavel. *Chemie 8 : učebnice pro základní školy a víceletá gymnázia*. 1. vydání. Plzeň : Nakladatelství Fraus, 2006. 136 s. ISBN 80-7238-442-2.