

|  |  |
| --- | --- |
| **Projekt MŠMT ČR** | **EU PENÍZE ŠKOLÁM** |
| **Číslo projektu** | **CZ.1.07/1.4.00/21.2883** |
| **Název projektu školy** | **Naše škola** |
| **Klíčová aktivita V/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\_30\_SADA5\_KBS\_8ROC\_KRIZOVKA**

**Vzdělávací oblast: Člověk a příroda**

**Vzdělávací obor: Chemie**

**Název: Křížovka**

**Datum: 1. 6. 2012**

**Autor: Mgr. Darina Kubášková**

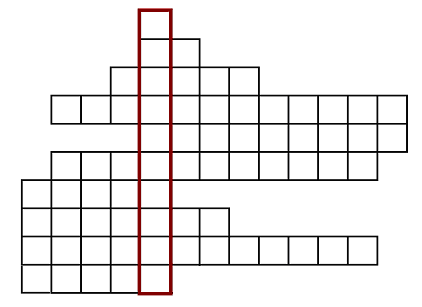
**Stručná anotace: Pracovní list určen pro žáky 8. ročníku k zopakování kovů, oxidů a halogenidů formou křížovky.**

**Metodické zhodnocení: Žáci pracují samostatně nebo ve dvojicích. Na práci mají maximálně 15 minut. Na konci provést společnou kontrolu, nejrychlejší řešitelé mohou být odměněni.**



**Křížovka**

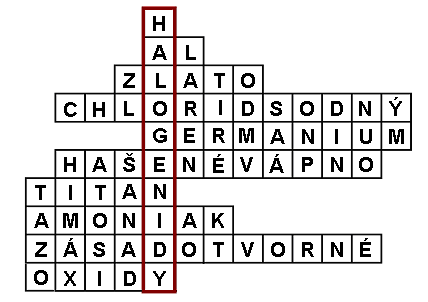
Dvouprvkové sloučeniny fluoru, chloru, bromu a jodu s jinými prvky se nazývají …………………………………………………. (viz tajenka).



1. Značka prvku, který se nachází v první skupině a v první periodě PSP.
2. Značka prvku, který je považován za možnou příčinu Alzheimerovy choroby.
3. Těžký, měkký, kujný, tažný kov, který se používá v elektronice a k výrobě šperků.
4. NaCl.
5. Polokov šedobílé barvy, který se používá k výrobě přístrojů s nočním viděním.
6. Látka, která vzniká smícháním oxidu vápenatého a vody, používá se ve stavebnictví.
7. Kov, který má rozsáhlé použití v lékařství, především k výrobě kloubních náhrad.
8. Zásada, NH3.
9. Oxidy, které s vodou vyvářejí hydroxidy.
10. Dvouprvkové sloučeniny kyslíku s jinými prvky.

**Křížovka - ŘEŠENÍ**

Dvouprvkové sloučeniny fluoru, chloru, bromu a jodu s jinými prvky se nazývají HALOGENIDY (viz tajenka).



1. Značka prvku, který se nachází v první skupině a v první periodě PSP.
2. Značka prvku, který je považován za možnou příčinu Alzheimerovy choroby.
3. Těžký, měkký, kujný, tažný kov, který se používá v elektronice a k výrobě šperků.
4. NaCl.
5. Polokov šedobílé barvy, který se používá k výrobě přístrojů s nočním viděním.
6. Látka, která vzniká smícháním oxidu vápenatého a vody, používá se ve stavebnictví.
7. Kov, který má rozsáhlé použití v lékařství, především k výrobě kloubních náhrad.
8. Zásada, NH3.
9. Oxidy, které s vodou vyvářejí hydroxidy.
10. Dvouprvkové sloučeniny kyslíku s jinými prvky.