



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

## ZÁKLADNÍ ŠKOLA HABARTOV, KARLA ČAPKA 119, OKRES SOKOLOV

|                  |                                                |
|------------------|------------------------------------------------|
| Autor:           | Mgr.Ingeborg Marková                           |
| Téma sady:       | Chemie pro 8.ročník                            |
| Název výstupu:   | VY_32_INOVACE_CH8_13_Periodická soustava prvků |
| Datum vytvoření: | 30.1.2013                                      |
| Číslo projektu:  | CZ.1.07./1.4.00/21.3536                        |

## ANOTACE

|                  |                                                              |
|------------------|--------------------------------------------------------------|
| Cílová skupina:  | Žáci 8.ročníku ZŠ a sekundy víceletých gymnázií              |
| Forma:           | opakování                                                    |
| Pomůcky:         | Učebnice chemie pro 8. ročník, ICT, periodická tabulka prvků |
| Metodický pokyn: | Samostatná práce žáků, vzájemná kontrola                     |

# PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ

opakování

# PERIODICKÁ TABULKA

**Poskládejte správně věty :**

- ◉ Se periodicky opakují-na protonovém čísle-vlastnosti prvků-jejich atomů-a jejich sloučenin-v závislosti.
- ◉ Všechny prvky-do vodorovných řad-neboli skupin-jsou uspořádány-a-do svislých sloupců-neboli period.
- ◉ Počet elektronových vrstev-v obalu atomu prvku-označuje-číslo periody.
- ◉ Ve valenční vrstvě-číslo hlavní skupiny-tohoto prvku-označuje-ve které prvek leží-počet elektronů-počet.

# ČÁSTICE LÁTEK

Doplň tabulku :

| Název prvku<br>: | Název prvku<br>: | Název prvku<br>: | Název prvku<br>: | Název prvku<br>: |
|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|
| p = 12           | p = 24           | p = 20           | p = 19           | p = 14           |
| n = 12           | n = 28           | n = 24           | n = 20           | n = 15           |
| e =              | e =              | e =              | e =              | e =              |
| Z =              | Z =              | Z =              | Z =              | Z =              |
| A =              | A =              | A =              | A =              | A =              |

# PERIODICKÁ TABULKA PRVKŮ

Doplň údaje do tabulky podle PTP :

| název  | značka | Protonové<br>číslo | Počet<br>valenčníc<br>h<br>elektronů | perioda | skupina |
|--------|--------|--------------------|--------------------------------------|---------|---------|
| mangan |        |                    |                                      |         |         |
|        | Ca     |                    |                                      |         |         |
|        |        | 16                 |                                      |         |         |
|        |        |                    | 1                                    | 4       |         |
|        |        |                    |                                      | 6       | VII.A   |

## Citace :

1. Pavel Beneš, Václav Pumpr, Jiří Banýr:  
**Základy chemie 1.díl pro 2.stupeň  
základní školy, nižší ročníky víceletých  
gymnázií a střední školy, FORTUNA 2005,  
vydání třetí - dotisk, ISBN 80-7168-720-0**
2. Josef Mach, Irena Plucková, Jiří Šibor :  
**Chemie pro 8.ročník - Úvod do obecné a  
anorganické chemie, NOVÁ ŠKOLA 2010,  
ISBN 978-80-7289-133-7**
3. Vlastní archiv autora
4. Microsoft Office Power Point 2007.Ink