PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Stavba atomu |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL9-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293  Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Stavba atomu |

Stavba atomu

1. Vyluštěte křížovku – v tajence je ukryt název prvku:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1.  2. | |  |  |  |  |  | | | | | | | |
|  |  |  |  |  |  |  |  | |  | | |
|  |  |  |  |  |  |  | | | | | | | |
| 4. | | |  |  |  |  |  |  | | | | | |
| 5. | |  |  |  |  |  |  | | | | | | |
| 6. | | | |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |
| 7. |  |  |  |  |  |  |  |  |  | |  |  | |
|  |  |  |  |  |  | | | |
| 9. |  |  |  |  |  |  |  |  | | | | | |
|  |  |  |  |  |  |  | |  | | |
|  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |

3.

8.

10.

1. nejmenší částice hmoty, složená z protonů, neutronů, elektronů

2. elektronová vrstva nejvzdálenější od jádra

3. částice atomu s kladným nábojem

4. kladně nabitá část atomu s velkou hmotností

5. látka složená z atomů se stejným protonovým číslem

6. částice, kterou najdeme v obalu atomu

7. autor „planetárního“ modelu atomu

8. nejjednodušší prvek (Z = 1)

9. britský fyzik, získal Nobelovu cenu za objev neutronu

10. elektricky neutrální částice atomového jádra

11. řecký filosof, který poprvé použil pojem „atom“

TAJENKA:

1. Opravte následující vyjádření a přepište je na vynechané místo bez chyb:
2. Látky jsou tvořeny atomy, které jsou již dále nedělitelné.

1. Atomové jádro obsahuje protony a elektrony.
2. Valenční vrstva je elektronová vrstva nejbližší atomovému jádru a její elektrony neovlivňují vlastnosti atomu.
3. Všechny elektronové vrstvy v obalu atomu mají stejný počet elektronů.
4. Atom je elektricky neutrální, protože obsahuje stejný počet neutronů v jádře atomu a elektronů v obalu atomu.
5. Najděte správné dvojice:

Ernest Rutherford protony a elektrony ve stejném počtu

elektron elektricky neutrální částice atomu

neutron objev protonu

valenční elektrony objev elektronu

jádro atomu drží atom pohromadě

elektrické přitažlivé síly záporný náboj

atom mají největší energii

J. J. Thomson kladný náboj