**Pracovný list: Periodická tabuľka prvkov a periodický zákon**

**Meno: Trieda:**

1. Vodorovné rady Periodickej sústavy prvkov sa nazývajú …………………………
2. Zvislé stĺpce v Periodickej tabuľke prvkov sa nazývajú ………………………..
3. Ako znie periodický zákon? Kto je jeho autorom? …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………...
4. Rímske číslo skupiny je zhodné:
   1. s počtom protónov v jadre.
   2. s počtom elektrónov v atóme.
   3. s počtom elektrónov vo valenčnej vrstve.
5. Číslo periódy je totožné:
   1. s počtom protónov v jadre.
   2. s počtom vrstiev.
   3. s počtom elektrónov vo valenčnej vrstve.
6. V PTP vyhľadaj prvky podľa ich umiestnenia v skupinách a periódach. Doplň vždy názov a značku príslušného prvku.
   1. V.A skupina, 3. perióda………………………………
   2. I.B skupina, 6. perióda ……………………………….
   3. VI.B skupina, 4. perióda………………………………
   4. I.A skupina, 3. perióda ………………………………..
7. Dokáž, že vieš z PTP odvodiť, koľko valenčných elektrónov majú:
   1. Flór ………………………….
   2. Chlór …………………………..
   3. Bróm ………………………….
   4. Jód …………………………….
8. S použitím PTP doplňte údaje v tabuľke.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Názov | Značka | Protónové číslo | Počet valenčných elektrónov | Perióda | Skupina |
| Hliník |  |  |  |  |  |
|  | Ca |  |  |  |  |
|  |  | 18 |  |  |  |
|  |  |  | 6 | 2 |  |
|  |  |  |  | 4 | VII.A |

Koniec ☺