|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ime elementa | Simbol elementa | Atomski broj | Maseni broj | N (p) | N (n) | N (e) | Perioda/skupina |
|  | Mg |  | 36 |  |  |  |  |
| Cink |  |  |  | 30 | 65 |  |  |
|  |  |  | 200 |  |  |  | 6./12. |
|  |  |  |  |  | 16 | 15 |  |

Domaći rad- 9.3-13.3

1. Popuni tablicu
2. U prirodi postoje dva stabilna izotopa kalcija. Jedan od njih ima maseni broj 44, a drugi 40.
3. Napiši oznake tih izotopa
4. Izračunaj broj subatomskih čestica u oba navedena izotopa
5. Pravilno imenuj:

3Mg\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2O\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4N2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5O3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2Fe\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Upiši podatke u tablicu:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Model atoma ili molekule | Broj atoma | Broj molekula | Kemijska oznaka |
|  | Četiri atoma dušika |  |  |
|  |  |  | 2HCl |
|  |  | Tri molekule broma |  |
|  | 4 atoma joda |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  | 3H2O |