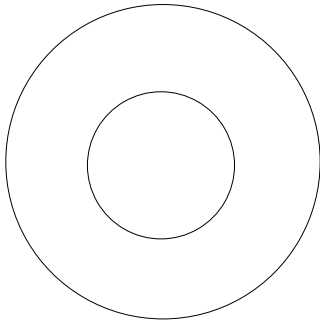


## Atom – PL



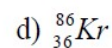
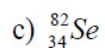
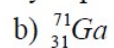
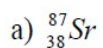
atom se skládá z kladně nabitého jádra a záporně nabitého obalu

v jádře atomu je soustředěna většina jeho hmotnosti

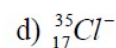
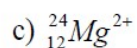
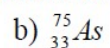
- **protonové číslo**
  - **neutronové číslo**
  - **nukleonové číslo**
  
  - **nuklid**
  
  - **prvek**
  
  - **izotop**
  
  - počet protonů a elektronů je vždy shodný → atom je navenek **elektroneutralní**
- 

### Cvičení:

1. Které jádro z uvedených prvků má nejvíce neutronů?



2. Určete počet elementárních částic:



3. Zapište atom olova, který obsahuje 82 protonů a 125 neutronů.

4. Jednoatomový ion je složen z 10 elektronů, 13 protonů a 14 neutronů. Zapište tento ion.