|  |
| --- |
| **Plan učeničkog zapisa** |
| ***Protonski broj, nukleonski broj i izotopi***  ***PROTONSKI (REDNI) ili ATOMSKI BROJ –*** *broj protona u jezgri*  *\*oznaka:* ***Z***  *\*upisan u PSE uz simbol kemijskog elementa jer svi atomi nekog kemijskog elementa imaju isti*  *protonski broj*    ***Z= N(p)=N(e****)*    ***NUKLEONSKI ili MASENI BROJ –*** *ukupan broj protona i neutrona u jezgri*  *\*oznaka:* ***A***  ***A= N(p)+N(n)***  ***\*****atomi istog kemijskog elementa mogu imati različit broj neutrona*  ***N(n)= A - N(p)***  ***IZOTOPI –*** *atomi istog kemijskog elementa s različitim masenim brojem odnosno brojem neutrona*  *\*označavanje izotopa:*  X  A  Z  *maseni broj→*  *→ simbol kemijskog elementa*  *protonski broj→*  *\*izotopi vodika: 1H 2H 3H*  *1 1 1* |