|  |
| --- |
| **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 AZ *maseni broj→* *→ simbol kemijskog elementa* *protonski broj→**\*izotopi vodika: 1H 2H 3H**1 1 1* |