

1. задатак (теорија)

У негативном јону број протона

- а) је мањи од броја електрона
- б) је већи од броја електрона
- в) је исти као број електрона

2. задатак (теорија)

Јакe нуклеарне силе

- а) доводе до распада језгра
- б) формирају језгро
- в) немају утицај на језгро

3. задатак (структура атома)

А) У атому никла ${}^{60}_{28}\text{Ni}$ има:

- _____ протона
- _____ неутрона
- _____ електрона

Б) У језгру торијума ${}^{231}_{90}\text{Th}$ има

- а) 231 протон, б) 90 протона, в) 141 протон

4. задатак (структура атома)

Језгро сребра има масени број 108. Ако је број неутрона у овом језгру 61, одреди наелектрисање омотача јона сребра Ag^{2+} . Елементарно наелектрисање је $1.6 \cdot 10^{-19}\text{C}$.

5. задатак (период полураспада)

Број радиоактивних језгара неког елемента на почетку је био 10 000. Ако је период полураспада тог елемента 3s, колико ће остати нераспаднутих језгара после 6s?

Rate this:

★★★★★ 4 Votes

Подели ово:

