Атом – тест

**1. Реч атом значи:**

 недељив

 језгро

 исти број

 неумољив

**2. Ако неки елемент има 11 протона и 12 неутрона, то значи:**

 редни број елемената је 23

 редни број елемената је 11

 редни број елемената је 12

**3. Означите правилно написане хемијске симболе:**

 Ca  Ca.  CA  NA  Na

**4. Означи шта од понуђеног представља субатомске честице:**

 електронски омотач  електрони  атомско језгро

 протони  неутрони

**5. Редни (атомски број) атома обележава се словом:**

 Z  e-  N  A

**6. Изотопи су атоми истог елемента који имају:**

 различит и редни и масени број

 исти масени број, различит редован број

 исти редни број, а различит масени број

 исти и редни и масени број

**7. Атом је:**

 најмања честица неког елемента која нема особине тог елемента

 најмања честица која се не може видети ни једним микроскопом

 најмања честица неког елемента

 најмања честица неког елемента која и даље има особине тог елемента

**8. "Нуклеус" је назив за:**

 атом  атомско језгро  електронски омотач

**9. Ако неки елемент има 3 протона и 4 неутрона, то значи да је његов масени број:**

 4  3  1  7

**10. На који начин се хемијском симболиком представља један атом сумпор?**

 S1  1S  S  Su

**11. Електрон је добио име по:**

 речи неутралан

 по ћилибару

 речи први