Адносная атамная маса

1. Маса як фізічная велічыня мае ўмоўнае абазначэнне:

а) t; б) m; в) V; г) с.

2. Адносная атамная маса абазначаецца сімвалам:

а) Ar; б) Мr; в) u; г) r.

3. Самы маленькі дыяметр мае атам элемента:

а) францыя; б) кісларода; в) вадарода; г) гелія.

4. 1 а. е. м.-гэта:

а) $\frac{1}{12}$ масы атама кіслароду; б) 1,66 · 1027кг; в) 1,66 · 1027г; г) 1,66 · 10-24г;

5. Адносная атамная маса жалеза прадстаўлена запісам:

a) ma (Fe) = 9,296 ·10-26г; б) Ar (Fe) = 56; в) ma (Fe) = 56 а.а.м.; г) m(Fe) = 56 г.

6. Атам кальцыя цяжэй атама кіслароду:

а) у 4 разы; б) у 2,5 разы; в) на 14 а.а.м.; г) у 25 разоў.

7. Значэнне атамнай адзінкі масы можна разлічыць па формуле (без пераўтварэнняў):

а)ma(X)=Ar(X)·1u; б) *w*=$\frac{a·A\_{r}(X)}{M\_{r}}·100\%; $в) m=n·M; г) 1u=$\frac{m\_{a}(C)}{12}$.

8. Маса атама алюмінія роўная:

а) 4,482 · 10-26 г; б) 4,482 · 10-26 кг; в) 1,63 · 10-27 кг; г) 44,82 · 10-27 г.

9.Элемент, маса атама якога роўная 5,146 · 10 -26 кг:

а) N; б) Mg; в) Р; г) Аt.

10. Маса атама не можа мець значэнне:

а) 3,337 ·10-24 кг; б) 4,864 ·10-25 кг; в) 3,984 ·10-26 кг; г) 2,324 · 10 -26 кг.