

Тест 2

1. **Вещества, состоящие из атомов одного химического элемента, называются:**
 - а) простыми;
 - б) органическими;
 - в) сложными;
 - г) неорганическими.
2. **Почти все органические вещества:**
 - а) являются газообразными при обычных условиях;
 - б) имеют немолекулярное строение;
 - в) относятся к веществам молекулярного строения;
 - г) являются простыми веществами.
3. **Органическим веществом является:**
 - а) сахароза;
 - б) азот;
 - в) углекислый газ;
 - г) графит.
4. **Сложным веществом является:**
 - а) алмаз;
 - б) озон;
 - в) глюкоза;
 - г) фтор.
5. **Простое и сложное вещество соответственно указаны в ряду:**
 - а) азот и медь;
 - б) мел и водород;
 - в) кислород и озон;
 - г) фосфор и вода.
6. **Укажите НЕверное утверждение:**
 - а) все органические вещества содержат в своем составе углерод;
 - б) число известных органических веществ - несколько миллионов;
 - в) вода - сложное вещество;
 - г) так как сахар - вещество белого цвета, то в его составе не может содержаться углерод.
7. **При нагревании некоторого вещества образовались твердое белое вещество и вода, поэтому можно однозначно утверждать, что исходное вещество:**
 - а) сложное;
 - б) твердое;
 - в) имеет молекулярное строение;
 - г) имеет немолекулярное строение.
8. **При нагревании некоторого вещества образовалась сажа и вода. Наиболее полно качественный состав исходного вещества характеризует выражение:**
 - а) нагреванию подвергли вещество, содержащее углерод;
 - б) так как при нагревании вещества образовалась сажа, то в его состав входит углерод;
 - в) в состав вещества входят элементы водород и кислород, так как одно из образовавшихся веществ - вода;
 - г) исходное вещество содержит элементы углерод, водород и кислород.

9. Газообразную смесь образуют (при температуре 20 °С):

- а) нефть и вода; в) крахмал и мука;
- б) озон и азот; г) соль и сахар.

10. Из 160 г воды, 30 г мела, 10 г поваренной соли приготовили смесь. Масса полученного раствора равна:

- а) 200 г; в) 40 г;
- б) 190 г; г) 170 г.