

Тест 1

1. **Вещества, состоящие из атомов разных химических элементов, называются:**
 - а) простыми;
 - б) органическими;
 - в) сложными;
 - г) неорганическими.
2. **Все органические вещества обязательно содержат:**
 - а) медь;
 - б) азот;
 - в) фосфор;
 - г) углерод.
3. **Органическим веществом является:**
 - а) вода;
 - б) лимонная кислота;
 - в) угарный газ;
 - г) мел.
4. **Сложным веществом является:**
 - а) метан;
 - б) графит;
 - в) кислород;
 - г) сера.
5. **Простое и сложное вещества соответственно указаны в ряду:**
 - а) азот и озон;
 - б) вода и водород;
 - в) кислород и глюкоза;
 - г) фосфор и хлор.
6. **Укажите НЕверное утверждение:**
 - а) большинство органических веществ имеют молекулярное строение;
 - б) число известных неорганических веществ не превышает миллиона;
 - в) сахара - сложные вещества;
 - г) сложное вещество можно разделить на составные части с помощью различных физических методов.
7. **При нагревании некоторого вещества образовались черный порошок, углекислый газ и вода. В данном случае можно однозначно утверждать, что исходное вещество:**
 - а) сложное;
 - б) жидкое;
 - в) имеет молекулярное строение;
 - г) имеет немолекулярное строение.
8. **Количественный состав вещества характеризует выражение:**
 - а) вода - вещество, жидкое при комнатной температуре;
 - б) при пропускании электрического тока через воду можно получить кислород и водород;
 - в) в состав воды входят элементы водород и кислород;
 - г) в состав молекулы воды входят два атома водорода и один атом кислорода.
9. **Газообразную смесь образуют (при температуре 20 °С):**
 - а) вода и поваренная соль;
 - б) мел и сода;
 - в) метан и азот;
 - г) лимонная кислота и сахар.

10. Из 150 г воды, 40 г песка, 10 г поваренной соли приготовили смесь. Масса полученного раствора равна:

а) 200 г; в) 160 г; б) 190 г; г) 110 г.