

x - 08 - 29

Задание №1 (10 баллов)

Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл

Суждение	Да	Нет
1) Чтобы познакомиться с запахом вещества, нужно поднести отверстие пробирки к носу		+
2) Вспыхнувшую жидкость гасят песком или влажным полотенцем	+	
3) Спиртовку следует полностью (до краев) заполнять спиртом		+
4) Нагреваемый предмет следует держать в пламени спиртовки так, чтобы он касался фитиля спиртовки		+
5) В химическом кабинете нельзя пробовать вещества на вкус, употреблять пищу и напитки	+	
6) Нагревать вещества следует только в толстостенной стеклянной посуде		+
7) Растворы и органические жидкости следует выливать в канализацию		+
8) Запрещается бегать по кабинету химии и устраивать в кабинете химии подвижные игры	+	
9) Учащиеся могут находиться в кабинете химии только в присутствии учителя	+	
10) Спиртовку следует гасить задуванием пламени		+

Задание №2 (10 баллов). Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл.

- 1) Алюминий, сера, железо, олово, ртуть, медь
- 2) Углерод, водород, сажа, железо, кислород, сера
- 3) He, Ne, Ar, Kr, Na, Xe
- 4) Колба, мерный цилиндр, штатив, пробирка, химический стакан, стеклянная воронка
- 5) Горение дров, кипение воды, свечение электрической лампочки, изменение формы железа при ковке, растворение сахара в воде, таяние мороженого
- 6) NH₃, CO₂, H₂, MgO, SO₂, H₂O
- 7) CO₂, NO₂, H₂O, CH₄, SO₂, Na₂O
- 8) HNO₃, HCl, NH₃, HI, H₂SO₄, H₂S
- 9) медь, ртуть, золото, свинец, олово, фосфор
- 10) нитрогениум, гидраргирум, феррум, плюмбум, хлор, купрум.

Задание №3 (5 баллов). Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл.

- 1) молекула
- 2) молекулы, атомы
- 3) молекулы, молекула
- 4) молекулы
- 5) молекула, молекулы

Задание №4 (6 баллов). Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл

CO₂, NH₃, H₂O, SO₂, H₂S, H₂O₃

Задание №5 (4 баллов). Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл

$$W(\text{O}) = \frac{A_r(\text{O})}{M_r(\text{H}_2\text{O})} \cdot 100 = \frac{16}{2+16} \cdot 100 \approx 88.9\%$$

$$W(\text{O}) = \frac{A_r(\text{O})}{M_r(\text{CO}_2)} \cdot 100 = \frac{16}{12+16 \cdot 2} \cdot 100 \approx 46.7\%$$

$$W(\text{O}) = \frac{A_r(\text{O}) \cdot 2}{M_r(\text{H}_2\text{O}_2)} \cdot 100 = \frac{16 \cdot 2}{2+32} \cdot 100 \approx 94.1\%$$

$$W(\text{O}) = \frac{A_r(\text{O}) \cdot 2}{M_r(\text{CO}_2)} \cdot 100 = \frac{16 \cdot 2}{12+16 \cdot 2} \cdot 100 \approx 46.7\%$$