

K-8-04

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 1
- 2) Углерод, водород, сажа, железо, кислород, сера 1
- 3) He, Ne, Ar, Kr, Na, Xe 1
- 4) Колба, мерный цилиндр, штатив, пробирка, химический стакан, стеклянная воронка 1
- 5) Горение дров, кипение воды, свечение электрической лампочки, изменение формы железа при ковке, растворение сахара в воде, таяние мороженого 1
- 6) NH₃, CO₂, H₂, MgO, SO₂, H₂O 1
- 7) CO₂, NO₂, H₂O, CH₄, SO₂, Na₂O 0
- 8) HNO₃, HCl, NH₃, HI, H₂SO₄, H₂S 1
- 9) медь, ртуть, золото, свинец, олово, фосфор 1
- 10) нитрогениум, гидраргирум, феррум, плумбум, хлор, купрум. 1

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

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

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

NH₃, H₂O, H₂S, CO₂, HNO₃, SO₂
смотреть на обороте →

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

CO₂, HNO₃, H₂O, H₂O₂

$$CO_2 = \frac{16 \cdot 2}{12 \cdot 1 + 16 \cdot 2} = \frac{32}{44} = 0,72^+; \quad HNO_3 = \frac{14 \cdot 1 + 16 \cdot 3}{1 \cdot 1 + 14 \cdot 1 + 16 \cdot 3} = \frac{62}{63} = 0,98^+; \quad H_2O = \frac{1 \cdot 2 + 16}{1 \cdot 2 + 16} = \frac{18}{18} = 1,0^+$$

$$H_2O_2 = \frac{2 \cdot 1 + 16 \cdot 2}{2 \cdot 1 + 16 \cdot 2} = \frac{34}{34} = 1,0^+$$

48

Рябушко ТН