

Бланк ответов
на задания школьного этапа олимпиады по химии
2018 - 2019 учебный год
7-8 класс

(максимальное число баллов - 35)

Задание №1 (10 баллов)

Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл

x-8-31

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, п्लумбум, хлор, купрум

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

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

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

$M_r(NH_3) = 14 + 1 \cdot 3 = 17$; $M_r(H_2O) = 2 + 16 = 18$; $M_r(H_2S) = 2 + 32 = 34$; $M_r(CO_2) = 12 + 16 \cdot 2 = 44$;
 $M_r(HNO_3) = 1 + 14 + 16 \cdot 3 = 63$; $M_r(SO_2) = 32 + 16 \cdot 2 = 64$

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

$H_2O: w(O) = 16 : 34 = 0,4705 \approx 47\%$; $CO_2: w(O) = 32 : 44 = 0,7272 \approx 73\%$; $HNO_3: w(O) = 48 : 63 = 0,7619 \approx 76\%$;
 $H_2O_2: w(O) = 32 : 34 = 0,9411 \approx 94\%$

Рябенкова Л.Р. - Др
Рыбцова Т.Н. Др