

Бланк ответов
на задания школьного этапа олимпиады по химии
2018 - 2019 учебный год
7-8 класс
(максимальное число баллов - 35)

x-8-03

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		<input checked="" type="checkbox"/>
2) Вспыхнувшую жидкость гасят песком или влажным полотенцем	<input checked="" type="checkbox"/>	
3) Спиртовку следует полностью (до краев) заполнять спиртом		<input checked="" type="checkbox"/>
4) Нагреваемый предмет следует держать в пламени спиртовки так, чтобы он касался фитиля спиртовки		<input checked="" type="checkbox"/>
5) В химическом кабинете нельзя пробовать вещества на вкус, употреблять пищу и напитки	<input checked="" type="checkbox"/>	
6) Нагревать вещества следует только в толстостенной стеклянной посуде	<input checked="" type="checkbox"/>	
7) Растворы и органические жидкости следует выливать в канализацию		<input checked="" type="checkbox"/>
8) Запрещается бегать по кабинету химии и устраивать в кабинете химии подвижные игры	<input checked="" type="checkbox"/>	
9) Учащиеся могут находиться в кабинете химии только в присутствии учителя	<input checked="" type="checkbox"/>	
10) Спиртовку следует гасить задуванием пламени		<input checked="" type="checkbox"/>

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 0
- 5) Горение дров, кипение воды, свечение электрической лампочки, изменение формы железа при ковке, растворение сахара в воде, таяние мороженого 1
- 6) NH_3 , CO_2 , H_2 , MgO , SO_2 , H_2O 1
- 7) CO_2 , NO_2 , H_2O , CH_4 , SO_2 , Na_2O 1
- 8) HNO_3 , HCl , NH_3 , HI , H_2SO_4 , H_2S 1
- 9) медь, ртуть, золото, свинец, олово, фосфор 1
- 10) нитрогениум, гидраргирум, феррум, плюмбум, хлор, купрум. 0

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

- 1) молекулы 15
- 2) молекулы, атомы 75
- 3) атомы, молекулы 75
- 4) молекулы, атомы, атомы 75
- 5) молекулы, атомы 10/45

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

$M_r(\text{H}_2\text{S}) = 1 \cdot 2 + 32 = 34$, $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 1 \cdot 2 + 16 = 18$, $M_r(\text{HNO}_3) = 1 + 14 + 3 \cdot 16 = 63$, $M_r(\text{SO}_2) = 32 + 2 \cdot 16 = 64$, $M_r(\text{NH}_3) = 14 + 3 \cdot 1 = 17$

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

$(\text{H}_2\text{O}) w(\text{O}) = \frac{16}{18} = 0,89$, $(\text{HNO}_3) w(\text{O}) = \frac{48}{63} = 0,76$, $(\text{H}_2\text{O}_2) w(\text{O}) = \frac{32}{34} = 0,94$, $(\text{CO}_2) w(\text{O}) = \frac{32}{44} = 0,73$

+ + + + +

(45)
Давыдов Д.А. - Бал
Рыбкова Т.И. - Бал