

Полугодовая контрольная работа по химии 8 класс

Инструкция по выполнению работы

Контрольная работа включает в себя 9 заданий. Задания №1-5 с кратким ответом, задания 6-9 с развернутым ответом.

На выполнение работы отводится 40 минут.

Ответы к заданиям 1-4 записываются в виде одной цифры (буквы), которая соответствует номеру правильного ответа.

Ответы к заданию 5 записываются в бланке ответов в виде последовательности цифр без пробелов, запятых и других дополнительных символов.

К заданиям 6-9 следует дать развернутый ответ. Задания выполняются в бланке ответов под соответствующими номерами.

Бланк заполняется яркими фиолетовыми или синими чернилами.

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

1 вариант.

Часть А: Выберите один правильный ответ

1. К химическим явлениям относят:

- | | |
|-----------------------|---------------------------------|
| А) растворение сахара | В) таяние снега |
| Б) сгорание бензина | Г) образование инея на деревьях |

2. К чистым веществам относят

- | | |
|-------------------|----------------|
| а) серная кислота | в) сера |
| б) раствор сахара | г) медная руда |

3. Среди перечисленных веществ выберите сложное

- | | |
|-----------|-----------------------|
| А) золото | в) азот |
| б) сера | г) сульфид железа FeS |

4. Наибольшую относительную молекулярную массу имеет:

- | | |
|--------|---------------------|
| а) HCl | в) H ₂ O |
| б) HF | г) H ₂ S |

5. Выберите ряд формул, в котором все вещества – оксиды:

- 1) SO₃, MgO, CuO
- 2) ZnO, ZnCl₂, H₂O
- 3) KOH, K₂O, MgO
- 4) H₂SO₄, Al₂O₃, HCl

6. Составьте уравнения химических реакций, которые протекают при горении в кислороде: а) магния; б) углерода (IV) в) алюминия (III) г) этилена C₂H₄. Назовите продукты реакций.

7. Составьте формулы соединений, состоящих из: а) кальция и кислорода; б) алюминия и серы (VI); в) кальция и хлора; г) азота (III) и водорода.

8. Какой из оксидов имеет большую массовую долю кислорода: P₂O₃ или SO₃? Ответ подтвердите расчетом.

9. Анализ атмосферы Венеры показал, что в 50 мл венерианского «воздуха» содержится 48,5 мл углекислого газа и 1,5 мл азота. Рассчитайте объемные доли газов в атмосфере планеты.