

## 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.

### 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<sub>2</sub>O  
б) HF     г) H<sub>2</sub>S

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

- 1) SO<sub>3</sub>, MgO, CuO  
2) ZnO, ZnCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O  
3) KOH, K<sub>2</sub>O, MgO  
4) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HCl

6. Составьте уравнения химических реакций, которые протекают при горении в кислороде: а) магния; б) углерода (IV) в) алюминия (III) г) этилена C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>. 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: P<sub>2</sub>O<sub>3</sub> или SO<sub>3</sub>? 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.

## 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.

### 2 вариант.

*Часть А: Выберите один правильный ответ*

1. К химическим явлениям **не** относят:

- А) скисание молока                      В) таяние снега  
Б) сгорание бензина                      Г) образование ржавчины на железе

2. К простым веществам относят

- а) серная кислота                      в) хлороводород  
б) железо                                      г) медная руда

3. Среди перечисленных веществ выберите сложное

- А) золото                                      в) аммиачная селитра  
б) сера    г) алюминий

4. Наименьшую относительную молекулярную массу имеет:

- а) HCl    в) H<sub>2</sub>O  
б) HF    г) H<sub>2</sub>S

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

- 1) KOH, K<sub>2</sub>O, MgO  
2) ZnO, ZnCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O  
3) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, MgO, CuO  
4) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, SO<sub>3</sub>, HCl

6. Составьте уравнения химических реакций, которые протекают при горении в кислороде: а) цинка; б) серы (IV) в) фосфора (V) г) сероводорода H<sub>2</sub>S. Назовите продукты реакций.

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

8. Какой из сложных веществ имеет большую массовую долю водорода: NH<sub>3</sub> или PH<sub>3</sub>? Ответ подтвердите расчетом.

9. Объемная доля метана в природном газе составляет 92%. Какой объем этой газовой смеси будет содержать 4,6 мл метана?