**Демоверсия промежуточной аттестации по химии 9 класс**

**Инструкция по выполнению работы**

Работа включает 11 заданий. Часть 1 – 9 заданий (№ 1-9), часть 2 – 2 задания (№ 10-11).

Ответом к заданиям №1-9 является одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа.

Выполняя задания №10-11, запишите сначала номер задания, а затем развёрнутый ответ к нему. Ответы записывайте чётко и разборчиво в поле ответов после каждого задания.

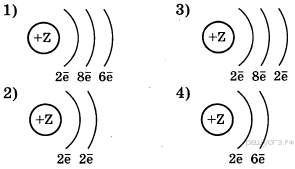
Выполняйте задания в том порядке, в котором они даны. Если какое-то задание вызывает у вас затруднение, пропустите его. К пропущенным заданиям вы сможете вернуться, если у вас останется время.

За выполнение различных по сложности заданий дается от одного до нескольких баллов. Баллы, полученные вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

**Часть 1.**

1. Химическому эле­мен­ту 3-го пе­ри­о­да IIA-группы со­от­вет­ству­ет схема рас­пре­де­ле­ния электронов



2. Какой из эле­мен­тов глав­ной под­груп­пы IV груп­пы имеет наи­более выраженные металлические свойства?

1) Pb

2) C

3) Si

4) Sn

3. Какой вид хи­ми­че­ской связи в мо­ле­ку­ле хлороводорода?

1) ионная

2) ковалентная полярная

3) ковалентная неполярная

4) металлическая

4. В каком веществе степень окисления азота равна +4?

1) https://oge.sdamgia.ru/formula/40/40272b62fb1b61623a00b2c89add7090p.png

2) https://oge.sdamgia.ru/formula/f1/f1f1ec231b210056d820507a54817dafp.png

3) https://oge.sdamgia.ru/formula/13/13b020114c3cb942b7d662eba7fdd496p.png

4) https://oge.sdamgia.ru/formula/35/354bd85fa5c6baa49ec8c108433954ccp.png

5. Выберите **два** исходных вещества, взаимодействию которых соответствует сокращённое ионное уравнение реакции

Ba$ в степени левая круглая скобка 2 плюс правая круглая скобка $ плюс SО$_4$$ в степени левая круглая скобка 2 минус правая круглая скобка $ = BаSО$_4$$\downarrow$

1)  BaCl$_2$

2)  BaCO$_3$

3)  Ba

4)  BaO

5)  Н$_2$SO$_4$

6)  PbSO$_4$ 

6. С кислородом вза­и­мо­дей­ству­ет каждое из двух веществ:

1) https://oge.sdamgia.ru/formula/2c/2c6680945d50671d4aedcb877e3e1f09p.png

2) https://oge.sdamgia.ru/formula/0d/0d6757f61cbeb05142dd41595f841fb2p.png

3) https://oge.sdamgia.ru/formula/16/16482e4fcf3ef324c9acc0713c367dafp.png

4) https://oge.sdamgia.ru/formula/96/969e543d7d011ff164d7be77d1de2b91p.png

7. Гидроксид натрия может ре­а­ги­ро­вать с каж­дым из веществ:

1) https://oge.sdamgia.ru/formula/21/21cd10bc30160d74cdb123bbc797e53cp.png

2) https://oge.sdamgia.ru/formula/99/9934d08ec664a975996dc5147324a0a4p.png

3) https://oge.sdamgia.ru/formula/72/728b987493b61bae0611140753506065p.png

4) https://oge.sdamgia.ru/formula/bf/bf0ac1dc07a0c82a539692838ee2f6c5p.png

8. Среди веществ: KCl, K2S, K2SO4 – в ре­ак­цию с рас­тво­ром FeCl2 вступает(-ют)

1) только K2S

2)  KCl и K2S

3)  KCl и K2SO4

4)  K2S и K2SO4

9. Массовая доля лития в сульфате лития равна

1) 5,8 %

2) 17,4 %

3) 12,7 %

4) 59,5 %

**Часть 2.**

10. К раствору карбоната калия массой 27,6 г и массовой долей 20% прилили избыток раствора нитрата кальция. Вычислите массу образовавшегося осадка.

11. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:

Al → Al2O3 → AlCl3 → Al(OH)3

Для реакции № 3 напишите полное и сокращённое ионное уравнение