

Переводной экзамен по химии за 8 класс

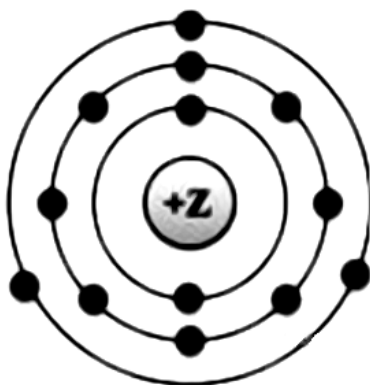
Вариант 1

Часть 1

1. О железе как о простом веществе говорится в следующем предложении. (1 балл)

- 1) В кожуре яблок содержится железо.
- 2) Для получения железа оксид железа(III) нагревают с углем.
- 3) Железо входит в состав хлорида железа(III).
- 4) При малокровии употребляют лекарства, содержащие железо.

2.



На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента. Запишите в поле ответа номер периода и номер группы, в которых расположен химический элемент, модель которого изображена на рисунке. (Для записи ответа используйте арабские цифры.) (1 балл)

3. Установите соответствие между формулой соединения и валентностью азота в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой (1 балл)

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ

- A)  $\text{NH}_3$
- B)  $\text{N}_2\text{O}_5$
- C)  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$

ВАЛЕНТНОСТЬ АЗОТА

- 1) II
- 2) III
- 3) V
- 4) IV

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

A	Б	B

4. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, для одного из которых характерна ионная, а для другого — ковалентная неполярная связь: (1 балл)

- 1) хлорид натрия и хлор
- 2) водород и хлор
- 3) хлорид меди(II) и хлороводород
- 4) оксид магния и бром
- 5) вода и магний

5. Только несолеобразующие оксиды представлены в ряду (1 балл)

- 1) FeO, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 2) CO, CO<sub>2</sub>
- 3) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>
- 4) N<sub>2</sub>O, NO

задание	1	2	3	4	5
балл					

## Часть 2

6. Сульфат железа (II) — химическое соединение  $\text{FeSO}_4$ , соль серной кислоты, используется в медицине в качестве лекарственного средства для лечения и профилактики железодефицитной анемии. (2 балла)

При лечении дефицита железа в организме пациенту необходимо получать 120 мг железа в сутки. Какое количество (в мг) сульфата железа(II), входящего в состав препарата, ежедневно принимает пациент? Ответ запишите с точностью до целых.

7. К раствору сульфата алюминия массой 68,4 г и массовой долей 8% прилили избыток раствора хлорида бария. Вычислите массу образовавшегося осадка. (3 балла)

задание	7	8
балл		

### Часть 3

Используя только реактивы из приведённого перечня, запишите молекулярные уравнения двух реакций, которые характеризуют химические свойства металлического цинка, и укажите признаки их протекания.

Дан металлический цинк, а также набор следующих реактивов: водные растворы аммиака, гидроксида натрия, сульфата магния, соляной кислоты и нитрата калия.

Подготовьте лабораторное оборудование, необходимое для проведения эксперимента. Проведите химические реакции между цинком и выбранными веществами в соответствии с составленными уравнениями реакции, соблюдая правила техники безопасности, приведённые в инструкции к заданию. Опишите изменения, происходящие с веществами в ходе проведённых реакций. (3 балла)

здание	8
балл	

**Сумма первичных баллов за экзамен: \_\_\_\_\_**

**1 первичный балл = 7,7 баллов в 100-балльной системе**

**Оценивание экзамена:**

Первичный балл	1-5	6-8	9-11	12-13
5-балльная система	2	3	4	5
100-балльная система	0-39	40-64	65-84	85-100