

Часть 1

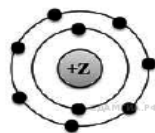
Ответом к заданиям 1-10 является одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа

1. К физическим явлениям относится

- 1) горение спирта
- 2) ржавление железа
- 3) образование росы
- 4) гашение соды уксусом

2. На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента

- 1) азота
- 2) кислорода
- 3) хлора
- 4) фтора



3. Элемент, атомы которого на третьем электронном слое имеют шесть электронов, это –

- 1) S
- 2) O
- 3) Cl
- 4) P

4. Ковалентная полярная связь характерна для вещества

- 1) O₂
- 2) H₂O
- 3) CaO
- 4) Na

5. Вещество, имеющее атомную кристаллическую решетку:

- 1) натрий
- 2) калий
- 3) вода
- 4) оксид кремния

6. В соединении N₂O₃ степень окисления азота равна

- 1) +5
- 2) +3
- 3) +1
- 4) -3

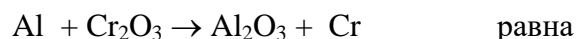
7. К оксидам относится каждое из двух веществ:

- 1) H₂, NH₃,
- 2) FeS, , AgNO₃
- 3) SO₃, K₂O,
- 4) , HNO₃, K₂O

8. Уравнение 2FeCl₂ + Cl₂ = 2 FeCl₃ отражает реакцию

- 1) соединения
- 2) разложения
- 3) замещения
- 4) обмена

9. Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции



- 1) 5
- 2) 6
- 3) 7
- 4) 8

10. Определите массовую долю магния в сульфата магния

- 1) 18%
- 2) 22%
- 3) 20%
- 4) 24%

В задании 11 выберите два верных ответа

11. В ряду химических элементов Li → Na → K

- 1) увеличивается радиус атома
- 2) увеличиваются металлические свойства
- 3) уменьшается число энергетических уровней
- 4) уменьшается радиус атома
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое

12. Соотнесите формулу вещества и класс, к которому данное вещество относится

ФОРМУЛА

КЛАСС

- | | |
|-----------------------------------|--------------|
| 1) HCl | А) Оксиды |
| 2) Ca(OH) ₂ | Б) Кислоты |
| 3) KNO ₃ | В) Основания |
| 4) SO ₃ | Г) Соли |
| 5) AgNO ₃ | |
| 6) H ₃ PO ₄ | |

Ответом задания части 13, 14 служит развернутый ответ на вопросы.

Часть 2

13. Дайте характеристику химического элемента **фосфора** по плану:

- а) положение в ПС; б) состав атома; в) строение атома;
- г) характеристика простого вещества, д) формула высшего оксида и его характер, е) формула высшего гидроксида и его характер.

14. По уравнению реакции $2\text{Al} + 3\text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$ вычислите массу серы, которая вступит в реакцию с алюминием количеством вещества 0,5 моль.

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ
ПО КУРСУ ХИМИИ 8 КЛАССА
Демонстрационный вариант

Ответы

Номер задания	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.
Цифра ответа	2	4	1	2	4	2	3	1	2	3
Кол-во баллов	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2

Номер задания	11	12					
		1	2	3	4	5	6
Цифра ответа	12	Б	В	Г	А	Г	Б
Кол-во баллов	3	4					

13	а) Фосфор находится в III малом периоде, V группе, главной подгруппе, порядковый номер 15, массовое число 31.	1 балла
	б) состав атома: 15 протонов, 16 нейтронов, 15 электронов	
	в) строение атома: заряд ядра +15, три энергетических уровня, на которых соответственно расположены 2,8,5 электрон	1 балл
	г) простое вещество натрий - неметалл	
	д) высший оксид P ₂ O ₅ кислотный	1 балл
	е) высший гидроксид H ₃ PO ₄ кислота	1 балл
14	$2 \text{ Al} + 3 \text{ S} = \text{Al}_2\text{S}_3$ 2 моль 3 моль 0,5 моль X моль $X = 0,5 \cdot 3/2 = 0,75 \text{ моль}$ $M(\text{Al}) = 27 \text{ г/моль}$ $m(\text{Al}) = 27 \text{ г/моль} \cdot 0,75 \text{ моль} = 20,25 \text{ г}$ Ответ: 20,25 г	0.5 балл 0.5 балл 1 балл 1 балл
Итого		7 баллов

Шкала перевода тестовых баллов в отметку

Отметка	Количество баллов	% выполнения
5	30-34	88-100
4	22-29	65-87
3	10-21	29-64
2	1-9	0-28