

## 8 класс

1. Укажите лишнее явление в ряду:

- a. изменение цвета листьев осенью
- b. протухание яиц
- c. скисание молока
- d. кипение воды

2. Атомы какого химического элемента образуют два простых вещества: оба газы, один не обладает запахом, у другого есть резкий запах. Ответ запишите названием элемента на русском языке

3. Синоним к термину возгонка является

- a. Испарение
- b. Перегонка
- c. Сублимация
- d. Плавление

4. Рассчитайте массу кислорода, необходимую для сжигания 6,5 г цинка. Ответ приведите в граммах с точностью до десятых.

5. Посчитайте, какой объем займет масса кислорода 1,6 г при н.у. Ответ приведите в литрах с точностью до сотых.

6. Как называется химический элемент, образующий единственное простое вещество металл, являющийся при обычных условиях (комнатная температура, атмосферное давление 760 мм.рт.ст.) жидкостью. В ответе укажите русское название элемента и химическую формулу соответствующего простого вещества (слово и формулу разделите пробелом)

7. Оксид азота содержит 36,84% азота по массе. Что это за соединение?

- a. NO
- b. N<sub>2</sub>O
- c. N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- d. NO<sub>2</sub>
- e. N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

8. Укажите лишнее явление в ряду:

- a. Образование радужной бензиновой пленки на воде
- b. протухание яиц
- c. Растворение сахара в чае
- d. кипение воды

9. Как называется явление существования двух и более простых веществ атомами одного элемента?

**10.** Синоним к термину перегонка является

- a. Испарение
- b. возгонка
- c. Сублимации
- d. Дистилляция

**11.** Рассчитайте массу водорода, необходимую для восстановления 11,2 г кадмия из его оксида.

Ответ приведите в граммах с точностью до десятых.

**12.** Посчитайте, какой объем займет масса водорода 0,2 г при н.у. Ответ приведите в литрах с точностью до сотых.

**13.** Как называется химический элемент, образующий единственное простое вещество металл, являющийся при обычных условиях (комнатная температура, атмосферное давление 760 мм.рт.ст.) жидкостью. В ответе укажите русское название элемента и химическую формулу соответствующего простого вещества (слово и формулу разделите пробелом)

**14.** Оксид азота содержит 36,84% азота по массе. Что это за соединение?

- a. NO
- b. N<sub>2</sub>O
- c. N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- d. NO<sub>2</sub>
- e. N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>