**Тест для контроля**

**1.** Внимательно рассмотрите предложенные рисунки. Укажите номер рисунка, на котором изображён объект, содержащий индивидуальное химическое вещество.

**2.**Какие вещества содержатся в объектах, изображённых на остальных рисунках? Приведите по ОДНОМУ примеру. Для каждого вещества укажите его химическое название и формулу в формате:

Рис. 1: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(название) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(формула).

Рис. 2: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(название) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(формула).

Рис. 3: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(название) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(формула).

**3.** В таблице приведены названия и химические формулы некоторых оксидов.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Название оксида** | **Формула** | **Молярная масса, г/моль** |
| 1 | Оксид азота(I) | https://vpr.sdamgia.ru/formula/74/7430c67d574c82b70638d6714c4bdee3p.png |  |
| 2 | Оксид хлора(V) | https://vpr.sdamgia.ru/formula/d7/d7c86ba542ab31e3b1e5601ff13ad257p.png |  |
| 3 | Оксид хрома(VI) | https://vpr.sdamgia.ru/formula/1a/1aced5ef0c65e4728e2f8c01b25a3585p.png |  |

Используя предложенные вам справочные материалы, вычислите молярные массы каждого из оксидов и запишите полученные данные в таблицу.

4. В каком из веществ из п 3.1 массовая доля кислорода в молекуле наибольшая?

**5.**Напишите химические формулы каждого из указанных веществ.

Имеется следующий перечень химических веществ: калий, криптон, кислород, марганец, ортофосфорная кислота, гидрофосфат калия, дигидрофосфат калия.

**6.**Какое из веществ, упоминаемых в перечне, подходит под описание «инертный одноатомный газ без цвета, вкуса и запаха»? *В окошке ответа укажите название вещества*.

**7.**Из данного перечня выберите ЛЮБОЕ СЛОЖНОЕ вещество. Запишите его химическую формулу и укажите, к какому классу неорганических соединений оно относится. Ответ запишите в таблицу:

|  |  |
| --- | --- |
| **Формула вещества** | **Класс соединения** |
|  |  |

Формулу вещества введите в формате: Al2(SO4)3.

**8.**Из приведённого перечня веществ выберите ЛЮБОЕ сложное вещество. Вычислите массовую долю фосфора в этом соединении. Ответ округлите до сотых процента. Запишите ответ в формате:

Вещество — \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**9.**Вычислите массу 22,4 л газообразного кислорода.