

Задача 8-1

Человечество использует много разных языков. Кроме естественных языков, существуют еще и искусственные языки, среди которых выделяются языки различных наук. Так, в химии используется свой, химический язык. «Буквами» этого языка являются символы химических элементов, «словами» – формулы химических соединений, «предложениями» – уравнения химических реакций. Символ химического элемента обозначает сам элемент или один атом этого элемента. Каждый такой символ представляет собой сокращенное латинское название химического элемента, состоящее из одной или двух букв латинского алфавита. Символ пишется с прописной буквы. Общего правила произношения символов не существует, однако каждый человек, изучающий химию, должен уметь читать слова и предложения, написанные на химическом языке и даже воспринимать их на слух.

Произношение ряда химических формул вслух на русском языке звучит так:

- а) эн-о;
- б) эн-аш-четыре-дважды-эс;
- в) кальций-о-аш-дважды;
- г) аргентум-два-эс-о-четыре;
- д) плюмбум-хлор-два;
- е) калий-два-силициум-о-три;
- ж) купрум-эн-о-три-дважды;
- з) феррум-цэ-о-три;
- и) гидраргирум-иод-два;
- к) кальций-три-пэ-о-четыре-дважды.

Задания:

1. Составьте химические формулы веществ а) – к) по их произношению.
2. Рассчитайте относительные молекулярные массы названных веществ.
3. Вычислите массовые доли элемента кислорода в веществах а), г), е), ж), к).
4. Назовите все перечисленные вещества а) – к).

Ответы внесите в таблицу:

№	Химическая формула вещества	Относительная молекулярная масса	w(O)	Название вещества
а
б	—	...

Задача 8-2

Ниже приведены некоторые факты из истории или свойства десяти химических элементов. Определите их по этой информации, в ответе укажите их название и атомный символ:

- 1) Самый легкий металл, его плотность составляет всего 0,543 г/см³.
- 2) Металл, применяющийся в аэрокосмической технике, значительным источником сырья для получения которого является морская вода.
- 3) Ионы этого металла окрашивают бесцветное пламя горелки в фиолетовый цвет.
- 4) Этот металл наряду с медью входит в состав латуни.
- 5) В период арабской алхимии этот элемент считался «отцом всех металлов» и обязательной их частью.
- 6) В Древнем Египте этот металл называли «небесным» и ценили гораздо выше золота.
- 7) Этот металл входит в состав таких минералов, как каменная соль, криолит, селитра, мирабилит, бура, нефелин и ультрамарин.
- 8) Этот металл получил свое название (латинское) в честь острова Кипр.
- 9) В газообразном виде это вещество бесцветно, в жидком – светло-голубого цвета, а в твердом – светло-синего.
- 10) Этот элемент, недавно появившийся в таблице Менделеева, получил свое имя в честь советского ученого, благодаря идеям которого был получен целый ряд сверхтяжелых (трансураниевых) химических элементов.

Задача 8-3

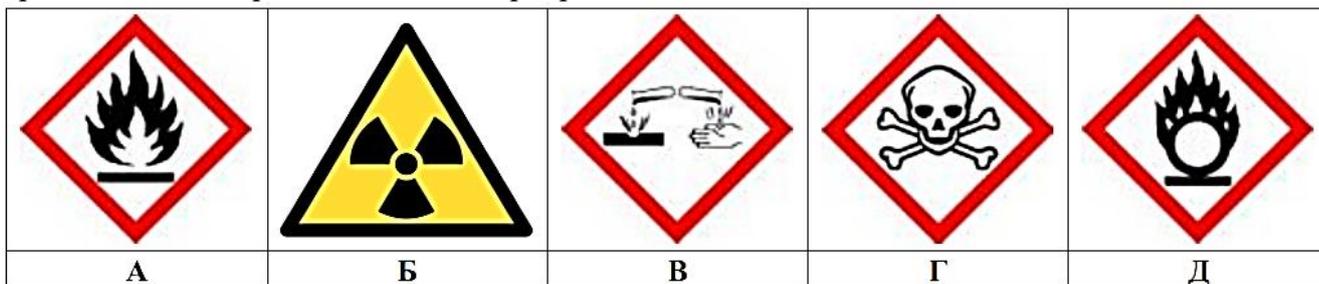
Какова абсолютная масса одной молекулы аммиака NH_3 , хлороводорода HCl , серной кислоты H_2SO_4 , белого фосфора P_4 ? Все перечисленные вещества очень токсичны и при попадании с воздухом в дыхательные пути вызывают сильнейшие отравления. Определите число молекул, которые будут находиться в 1 м^3 воздуха при содержании этих веществ, признанном неопасным, а именно: NH_3 – 0,2 мг; HCl – 0,05 мг; H_2SO_4 – 0,3 мг; P_4 – 0,1 мг.

Задача 8-4

Имеется сплав меди с цинком массой 10,0 г. Если ввести в сплав дополнительно 2,0 г цинка, то процентное содержание цинка в новом сплаве окажется в 1,25 раз выше, чем в первоначальном. Определите состав первоначального сплава. Что будет наблюдаться при обработке порошка такого сплава соляной кислотой? Напишите уравнение реакции.

Задача 8-5

Знания техники безопасности спасли не одного химика от тяжелых увечий или даже гибели. Свод правил поведения в лаборатории при работе с химическими приборами, оборудованием и химическими реактивами в прямом смысле написан кровью. Строгое соблюдение этих правил, применение специальной одежды и специальных средств защиты позволяет безопасно работать в химических лабораториях и на производствах, использующих химические вещества. Для правильного обращения с химическими веществами используется специальная маркировка на таре, которая позволяет определить с какой степенью осторожности следует работать с реактивом, и какие средства защиты нужно при этом применять. Ниже приведены некоторые типы таких маркировок.



Кратко (1-3 слова) поясните, о каких опасных свойствах вещества предупреждает каждый из представленных видов маркировки.

Алхимику необходимо было приготовить 1 л 20 % раствора серной кислоты (его плотность 1,26 г/мл) в воде (плотность 1 г/мл). Он правильно рассчитал необходимые количества концентрированной серной кислоты (массовая доля 98 %, плотность 1,84 г/мл) и воды. Затем он отмерил с помощью мерного цилиндра серную кислоту, перелил ее в литровый стакан и начал медленно добавлять к ней отмеренный объем воды. Однако смесь очень быстро забулькала, и ее брызги попали прямо на пальцы алхимика.

Какой объем концентрированной серной кислоты и воды отмерил алхимик (приведите необходимые расчеты)?

Какие два основных правила техники безопасности, которые надо соблюдать при приготовлении раствора серной кислоты, нарушил этот алхимик?

Какие действия необходимо предпринять, если кислота все-таки попадет на кожу?

При необходимости напишите уравнение реакции.

