

Уровень 1.

1. Выпишите отдельно чистые вещества и смеси: известь, глицерин, стиральный порошок, воздух, крахмал, спирт.
2. Заполните таблицу:

Символы химического элемента	Название химического элемента	Относительная атомная масса
Al		
Li		
Fe		
Cl		
Br		
Pb		

Уровень 2.

3. С перечня веществ выпишите отдельно формулы простых и сложных веществ, простые вещества разделите на металлы и неметаллы: Ne, CaO, Mg, S, O₂, Fe(NO)₃, Hg, ZnSO₄, Cl₂, Au.
4. Вычислите массовые доли химических элементов в натрий сульфате NaSO₄.

Уровень 3.

5. Составьте формулу веществ, если они образованы такими химическими элементами: Барием и Оксигеном, Купрумом и Хлором, Сульфуром (VI) и Оксигеном.
6. Определите валентность химических элементов в соединениях: Ca₃N₂, NO₂, SiO₂.

Уровень 4.

7. Напишите формулу вещества, молекула которого состоит стрёх атомов Калия, одного атома Фосфора и четырех атомов Оксигена. Вычислите массовые доли химических элементов в этом соединении. В какой массе этого вещества находится 39г Калия.