

Домашнее задание:

1. Какое количество вещества содержится в:

- 80 г гидроксида натрия
- 9,8 г серной кислоты
- 64 г кислорода

2. 200 мл ацетилена (C_2H_2) имеют массу 0,232 г. Определите молярную массу.

3. При некоторой температуре плотность серы по азоту равна 9,14. Из скольких атомов состоит молекула серы в этих условиях?