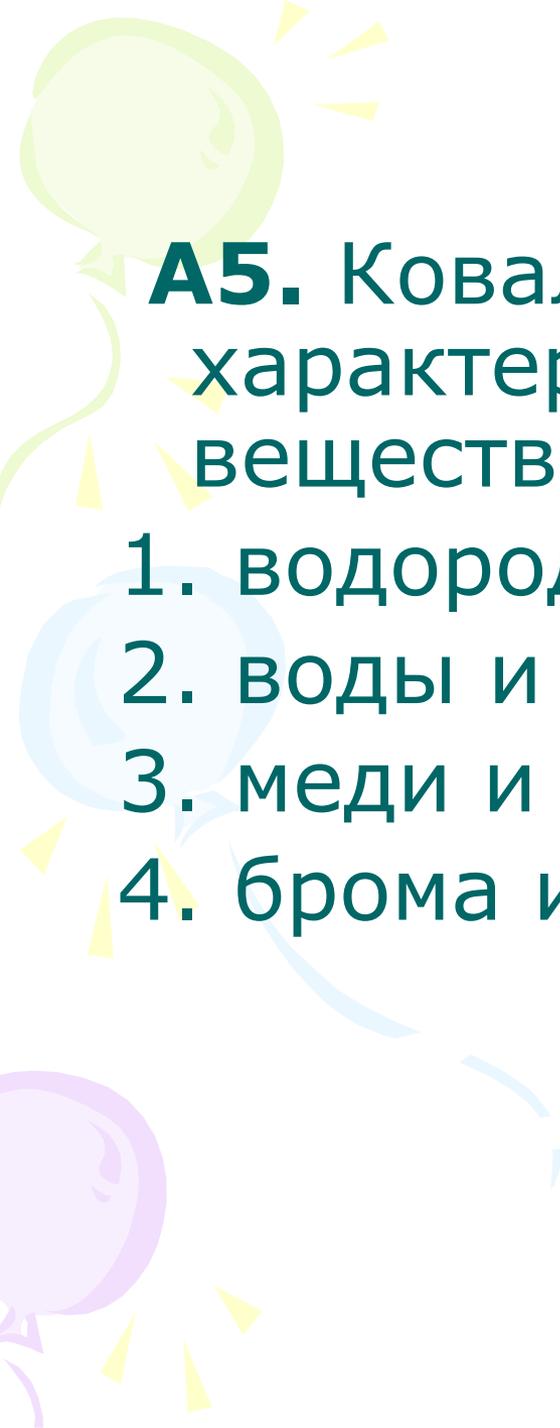


The background features several large, overlapping, colorful swirls in shades of purple, green, and blue. Scattered throughout are numerous small, yellow, triangular shapes, some pointing upwards and some downwards, resembling confetti or starbursts.

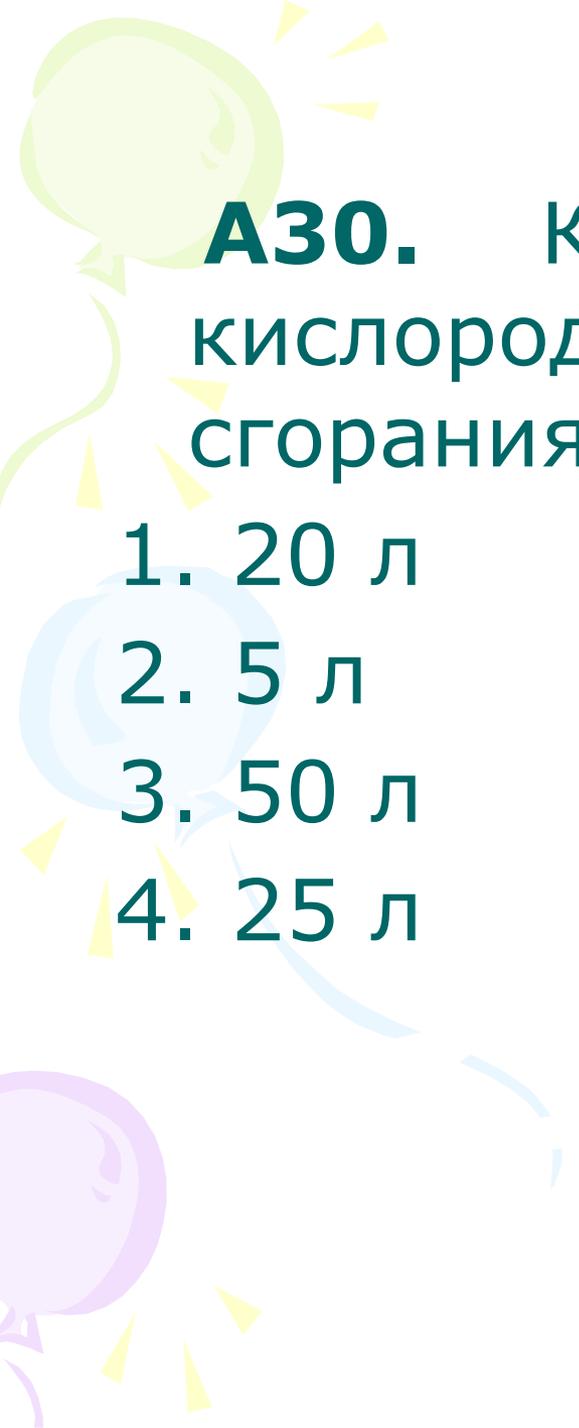
Характеристика КИМов ЕГЭ 2011 года

Подготовила: Гербик Марина Александровна
МОУ СОШ №8 «Образовательный центр»
г.о. Новокуйбышевск



A5. Ковалентная неполярная связь
характерна для каждого из двух
веществ:

1. водорода и хлора
2. воды и алмаза
3. меди и азота
4. брома и метана

A decorative background on the left side of the slide features a green balloon at the top, a light blue balloon in the middle, and a purple balloon at the bottom. Yellow streamers and triangular flags are scattered around the balloons.

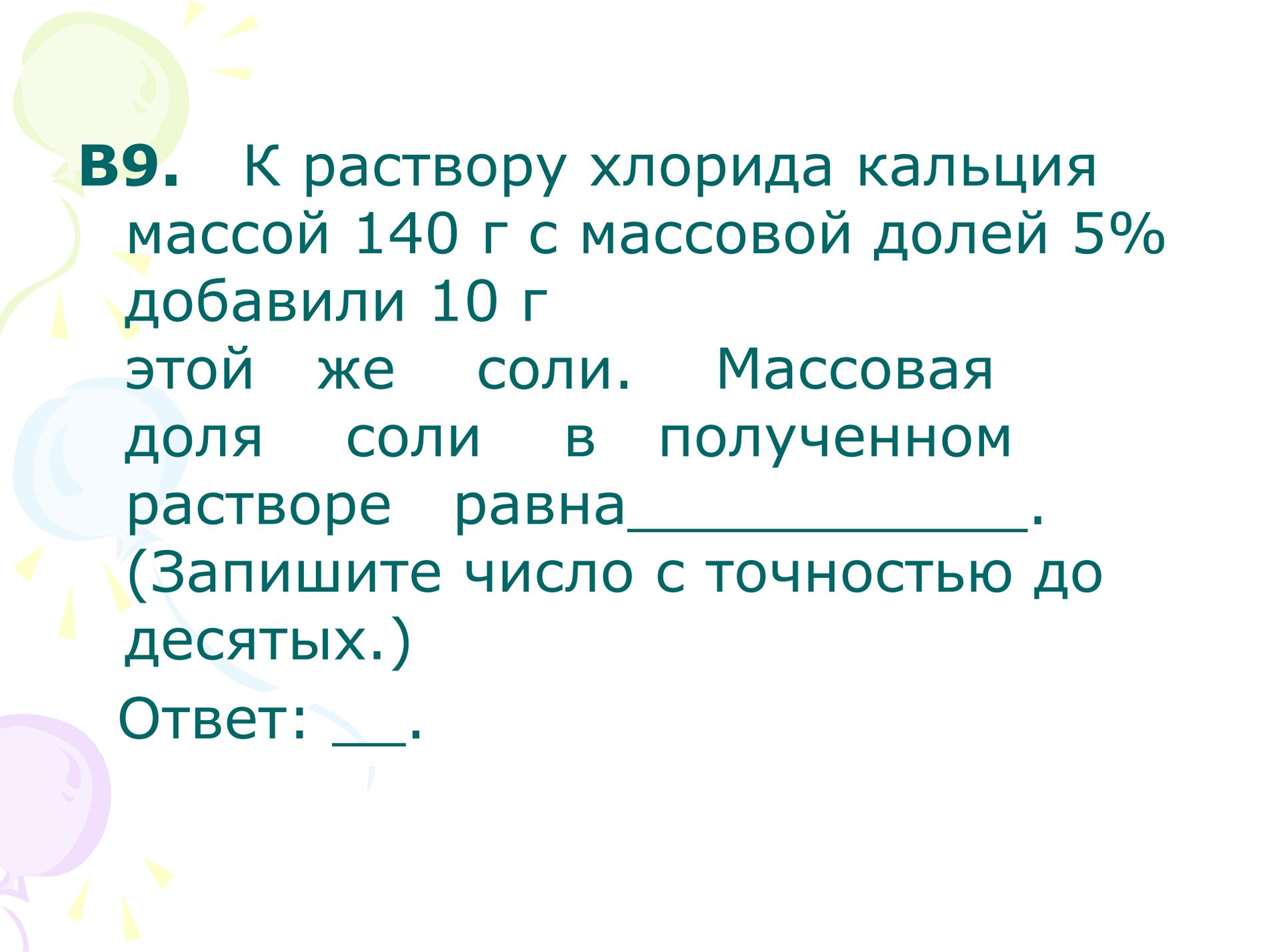
A30. Какой объем (н. у.) кислорода потребуется для полного сгорания 10 л (н. у.) ацетилена?

1. 20 л

2. 5 л

3. 50 л

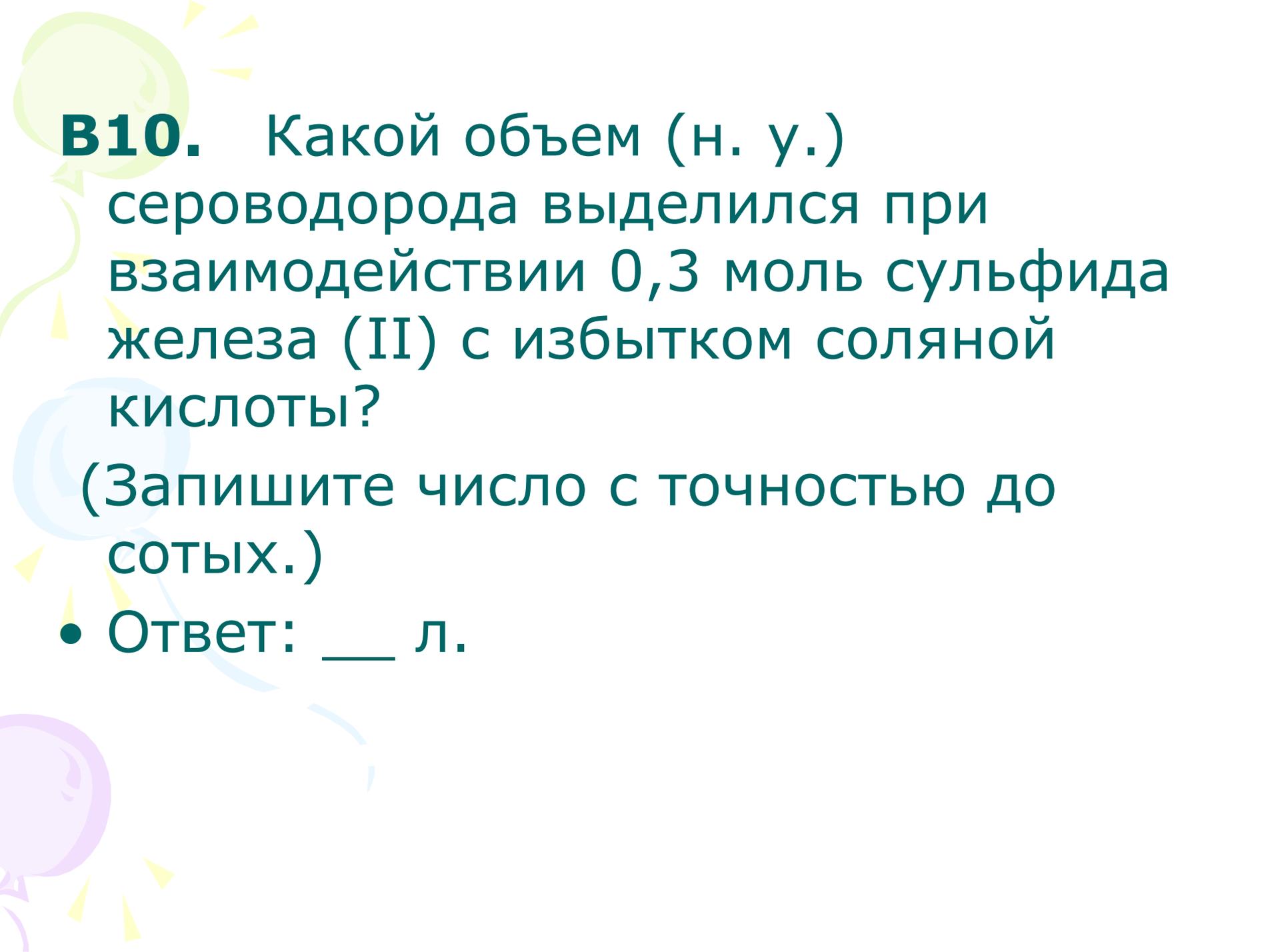
4. 25 л



В9. К раствору хлорида кальция массой 140 г с массовой долей 5% добавили 10 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна_____.

(Запишите число с точностью до десятых.)

Ответ: ____.

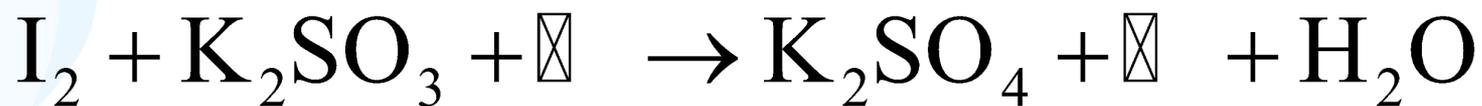


В10. Какой объем (н. у.) сероводорода выделился при взаимодействии 0,3 моль сульфида железа (II) с избытком соляной кислоты?

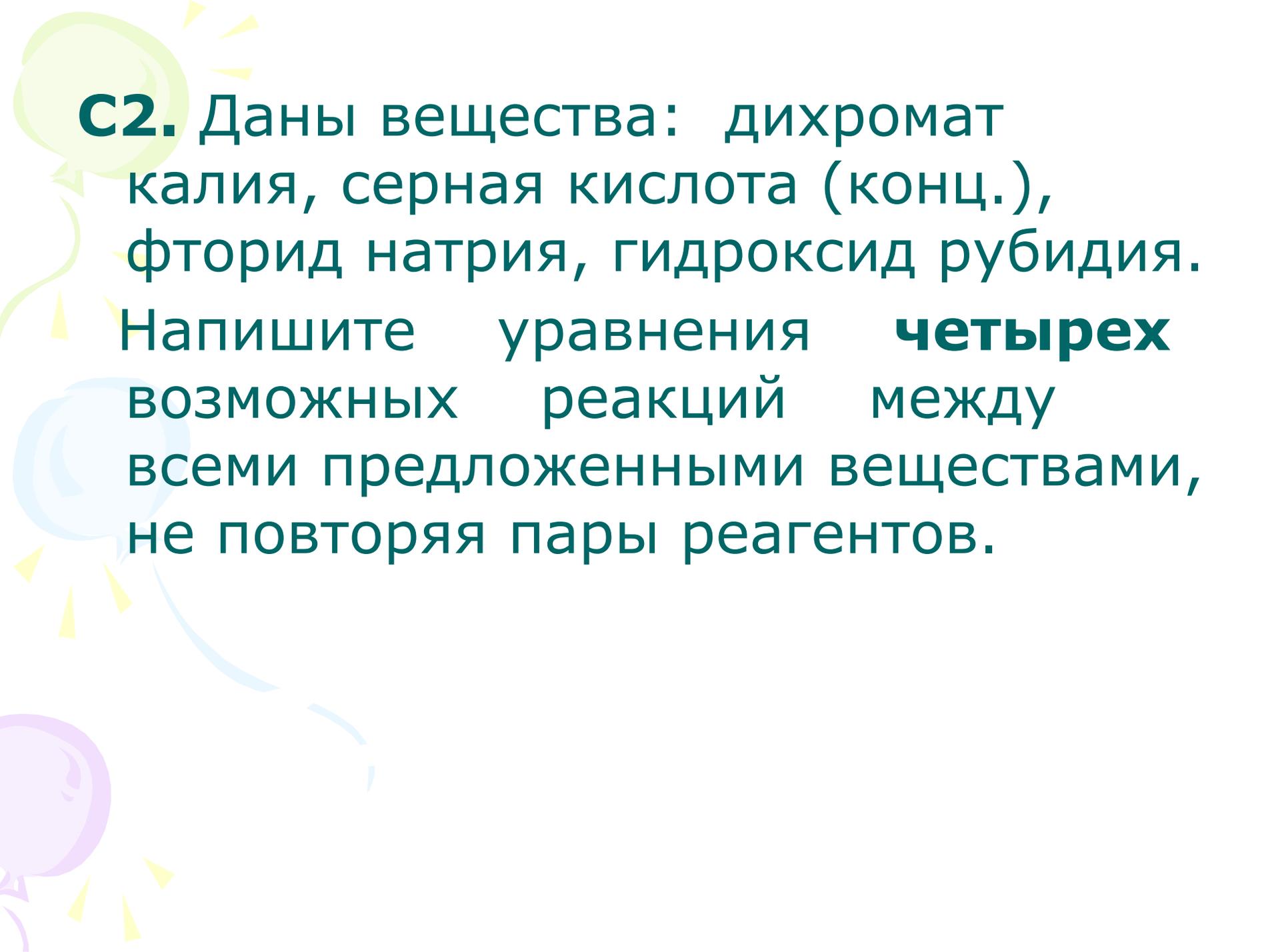
(Запишите число с точностью до сотых.)

- Ответ: ___ л.

С1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции.

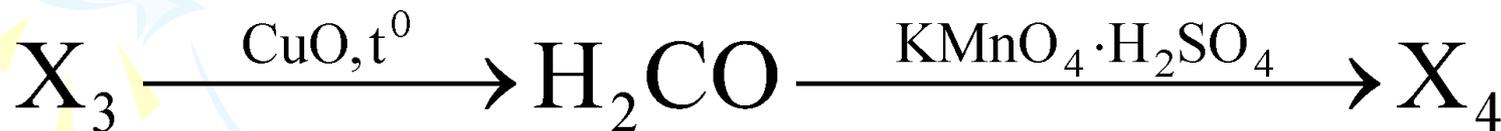
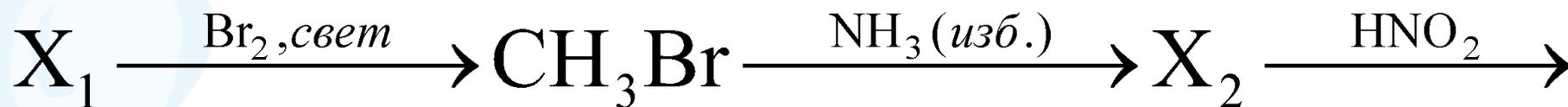


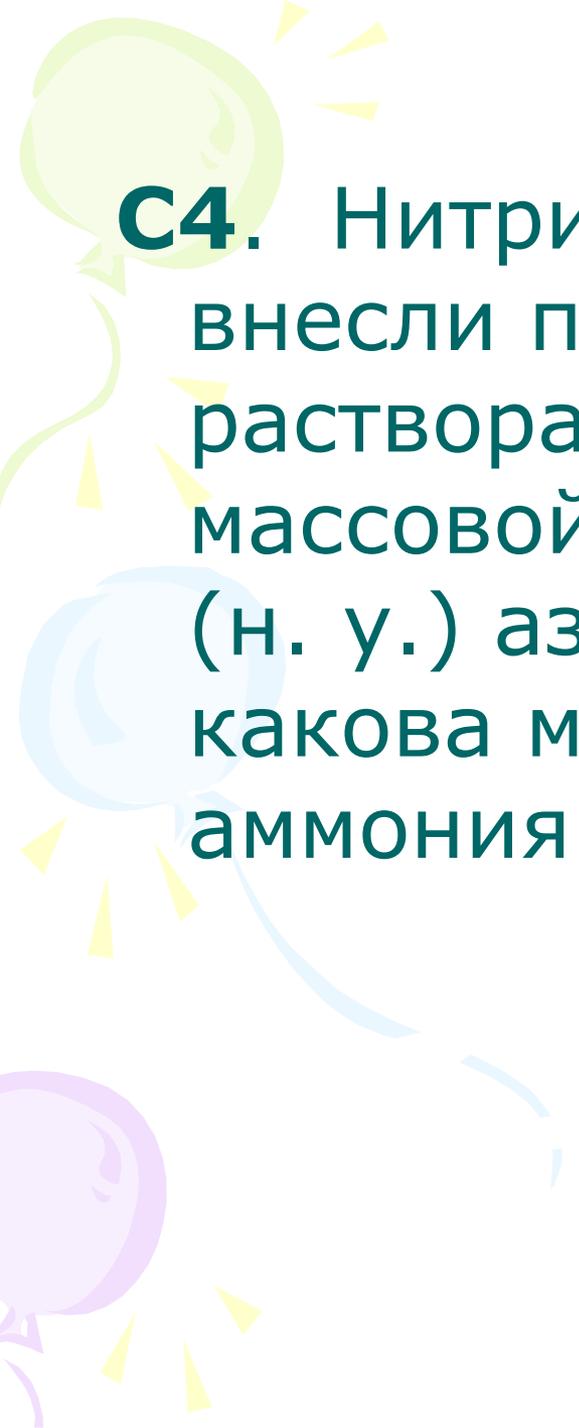
Определите окислитель и восстановитель



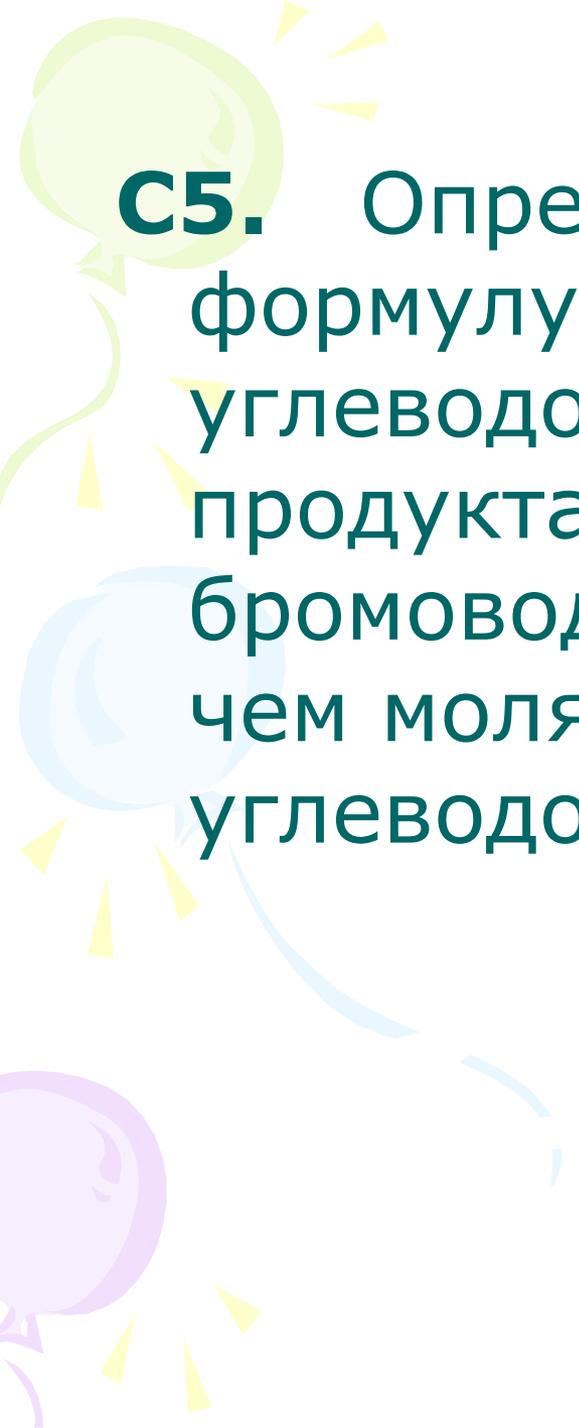
C2. Даны вещества: дихромат калия, серная кислота (конц.), фторид натрия, гидроксид рубидия. Напишите уравнения **четырёх** возможных реакций между всеми предложенными веществами, не повторяя пары реагентов.

СЗ. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:





C4. Нитрит калия массой 8,5 г внесли при нагревании в 270 г раствора бромида аммония с массовой долей 12%. Какой объем (н. у.) азота выделится при этом и какова массовая доля бромида аммония в получившемся растворе?



C5. Определите молекулярную формулу ацетиленового углеводорода, если молярная масса продукта его реакции с избытком бромоводорода в 4 раза больше, чем молярная масса исходного углеводорода.