СЕМИНАР по решению задач на теоретический выход

ДЛЯ УЧАЩИХСЯ 9 КЛАССА

Работа выполняется в тетради в клетку и сдается!

**Обучающиеся 9 а и 9 в сдают работу 17октября 2017 г.**

1. При действии избытка соляной кислоты на 25 г карбоната кальция получили 10 г оксида углерода (IV). Определите выход продукта в % от теоретического.
2. Какую массу карбоната натрия и соляной кислоты надо взять для получения 28,56 л углекислого газа при выходе 85 % ?
3. Гидроксид кальция прореагировал с 315 г азотной кислоты. Найдите массу полученной соли, если выход реакции составляет 98 %.
4. Какую массу меди можно получить при взаимодействии 120 г оксида меди(II) с оксидом углерода (II) при выходе 90 %?
5. Какой объем оксида серы(VI) можно получить при каталитическом окислении 80 л оксида серы (IV), если выход продукта равен 80 % ?
6. Какую массу сульфида меди (II) надо сжечь, чтобы получить 17,92 л оксида серы(IV) , если выход реакции составляет 80 % ?