

9 класс ОДОД

Решение расчетных задач на металлы (примеси)

- 1) презентация https://www.test-uz.ru/video_view.php?uid=9314
- 2) задачи на металлы:

- 1) Рассчитайте массу оксида магния, который образуется при обжиге карбоната магния массой 200 г, содержащего 10 % примесей.
- 2) При обжиге известняка массой 500 кг получили 103 л. углекислого газа. Вычислите массу примесей в этом известняке.
- 3) При обжиге 560 г известняка, содержащего 10 % примесей, получили оксид кальция, который затем поместили в 10 % раствор соляной кислоты массой 730 г. Вычислите массу полученной соли.
- 4) При обработке соляной кислотой природного известняка массой 500 кг, содержащего 10 % примесей, получили 75 л. углекислого газа. Вычислите объёмную долю выхода продукта реакции.
- 5) Вычислите массовую долю примесей в природном образце карбоната магния, если известно, что при разложении 200 г этого образца получен оксид магния массой 80 г.