|  |
| --- |
| Химия 7«А», 7 «Б» классУчитель: Староселец В.В. |
| Тема урока  | Работа на уроке (что необходимо сделать в качестве работы на уроке) | Домашнее задание | Примечания |
| Составление реакций нейтрализации | 1. Еще раз прочитайте § 27. Для лучшего понимания материала посмотрите видеоматериал по ссылке: <http://www.youtube.com/watch?v=3Tyrmb0YLa0><http://newsvideo.su/education/video/26803>Ответьте на вопросы (устно): 1 Как изменяется окраска индикаторов в присутствии растворов кислот?2. Как изменяется окраска индикаторов в присутствии растворов оснований?3. Как изменяется окраска индикаторов при смешивании растворов кислот и щелочей (оснований)? 4. Какую реакцию называют реакцией нейтрализации? Какие вещества при этом вступают в реакцию? Какие образуются? Что следует учитывать при составлении формул образующихся веществ? Как даются названия образующимся веществам? (§ 24)5. Дайте определение реакции обмена.  6. Сделайте следующие задания (письменно):1. Составьте уравнения реакций нейтрализации указанных оснований кислотами:А) Серная кислота и гидроксид калияБ) Соляная кислота и гидроксид натрияВ) Бромоводородная кислота и гидроксид железа (III)2. Предложите уравнения реакций нейтрализации, в результате которых образуются соли:А) Нитрат цинкаБ) Ортофосфат калия3. Составьте уравнения реакций нейтрализации согласно заданным условиям:А) LiOH + H3PO4→Б) Ba(OH)2 + H2SO4→ В) Fe(OH)3 + HCl → | § 27, 24, задание (под таблицей) | Все задания выполняются в рабочую тетрадь, которую вы должны оставить для проверки в школе или сфотографиро-вать и переслать в ВК или Вайбере. На фото должны быть ФИО |

1. Составьте уравнения реакций нейтрализации указанных оснований кислотами:

А) Азотная кислота и гидроксид калия

Б) Угольная кислота и гидроксид натрия

В) Сернистая кислота и гидроксид алюминия.

2. Предложите уравнения реакций нейтрализации, в результате которых образуются соли:

А) Сульфит магния

Б) Хлорид алюминия

3. Составьте уравнения реакций нейтрализации согласно заданным условиям:

А) Al(OH)3 + HNO3 →

Б) KOH + H2SO4→

В) Fe(OH)3 + H3PO4→