|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Химия 7«А», 7 «Б» класс  Учитель: 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 калия  Б) Соляная кислота и гидроксид натрия  В) Бромоводородная кислота и гидроксид  железа (III)  2. Предложите уравнения реакций нейтрализации, в результате которых образуются соли:  А) Нитрат цинка  Б) Ортофосфат калия  3. 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→