Задание по металлам:

Способы получения: конспект урока

Металлы главных подгрупп: Уч-к-11 кл., (§42-44),

Железо: Уч-к-11,§ 45, № 2-5

У кого плохо с заданиями по файлу «1-60» : принести тетрадь, где все реакции нужно распределить по группам на соответствующих страницах.

Ближайшую работу на 10 минут, возможно, можно будет писать с использованием такой тетради.

СТРАНИЦЫ (не обязательно такие, это лишь мои рекомендации):

**Не ОВР**

1. Кислотно-основное взаимодействие
2. Разложение
3. Обменные с образованием осадков (указывайте цвет­ )
4. Обменные с образованием газов
5. Обменные с образованием слабых или летучих кислот и оснований
6. Реакции с образованием комплексных соединений
7. Гидролиз
8. Реакции- способы получения вещества в лаборатории или промышленности
9. Особенные реакции, которые нужно запомнить

**ОВР**

1. Металлы с водой, кислотами и щелочами
2. Неметаллы (простые вещества)
3. Электролиз
4. Реакции- способы получения вещества в лаборатории или промышленности
5. Диспропорционирование

Например: P4 + 3KOH +3H2O= 3KH2PO2 + PH3

и сопропорционирование

1. Разложение
2. Реакции не в растворах
3. Реакции с участием соединений марганца и хрома
4. Особенные реакции, которые нужно запомнить

*Сделайте как вам удобно, но так, чтобы любую реакцию вы быстро могли найти на своих страницах. Первая работа будет на скорость….*