Практическая работа по теме «Получение и свойства соединений металлов».

Осуществите цепочки превращений:

- $CuSO_4 \longrightarrow Cu(OH)_2 \longrightarrow CuO \longrightarrow CuCl_2 \longrightarrow Cu$
- $FeCl_3 \longrightarrow Fe(OH)_3 \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3 \longrightarrow KFe(Fe(CN)_6)$
- $FeSO_4 \longrightarrow Fe(OH)_2 \longrightarrow Fe(OH)_3 \longrightarrow FeCl_3 \longrightarrow Fe(NCS)_3$

Отчет по работе оформите в виде таблицы:

вещество	реактив	условия	наблюдения	уравнения реакций
$CuSO_4$				
$Cu(OH)_2$		t^0		
CuO				
$CuCl_2$				
$FeCl_3$				
$Fe(OH)_3$				
$Fe_2(SO_4)_3$				

Продолжение таблицы:

$FeSO_4$				
$Fe(OH)_2$				
$Fe(OH)_3$				
$FeCl_3$				