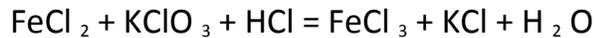
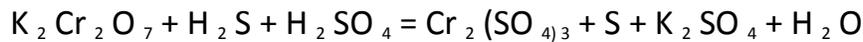
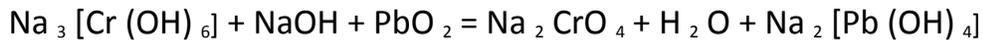
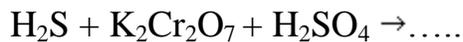
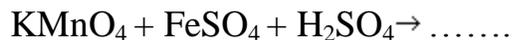


Контрольні запитання та завдання до лекції 2.7

1. Які реакції називають окисно-відновними?
2. Що таке ступень окислення?
3. Які речовини в окисно-відновних реакціях називаються відновниками, а які - окисниками?
4. Які два способи визначення ступенів окислення атомів? Визначте ступені окиснення Нітрогену, Сульфуру, Мангану в сполуках і йонах: NH_3 , HNO_3 , H_2S , H_2SO_3 , H_2SO_4 , MnO_2 , KMnO_4 .
5. Підберіть коефіцієнти методом електронного балансу в рівняннях реакцій, вкажіть окисник і відновник:



6. Закінчіть і зрівняйте рівняння реакцій, вкажіть окисник і відновник:



7. Яку ступень окиснення може мати кисень окрім -2? Приведіть приклади речовин.
8. Як здійснюють підбір коефіцієнтів в рівняннях окисно-відновних реакцій? Наведіть приклад.
9. Що передбачає теорія окисно-відновного процесу?