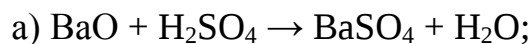


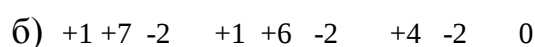
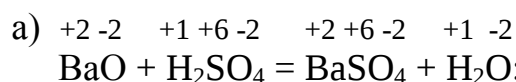
Приклади розв'язання завдань з теми «Окисно-відновні реакції».

Завдання 1.

Перетворіть схеми реакцій на рівняння. Вкажіть рівняння, що відповідають окисно-відновним реакціям. Поясніть свій вибір:



Розв'язання

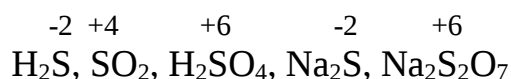


$2 \text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ - окисно-відновна реакція, тому що Манган і Оксиген змінили свій ступінь окиснення

Завдання 2.

З переліку формул: H_2S , SO_2 , H_2SO_4 , Na_2S , $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$, випишіть формули речовин, у яких Сульфур може проявляти тільки відновні властивості. Відповідь обґрунтуйте.

Розв'язання



У речовинах, формули яких H_2S і Na_2S , Сульфур може проявляти тільки відновні властивості, тому що він знаходиться у нижчому ступені окиснення.

Завдання 3.

За допомогою методу електронного балансу здійсніть добір коефіцієнтів для окисно-відновної реакцією, перебіг якої описано схемою



вкажіть окисник і відновник:

Розв'язання

