**Дата: 29.04.2020**

**Група: Езв-82**

**Предмет: хімія**

**Тема : «Необоротні і оборотні хімічні процеси. Хімічна рівновага. Принцип Ле Шателье»**

***Інструкція***

1. Ознайомитися з теоретичним матеріалом в підручнику П. Попель, Л. Крикля «Хімія» 11 клас § 9-10.

<https://pidruchnyk.com.ua/470-hmya-popel-kriklya-11-klas.html>

1. Записати до зошита короткий конспект (з презентації).

**Завдання для самоперевірки**

1. Як підвищення температури впливає на оборотні реакції?

а) 2SO3 ↔ 2SO2 + O2 – Q б) 2CO + O2 ↔ 2CO2 + Q

1. Як зменшення тиску впливає на оборотні реакції?

а) 2SO3 ↔ 2SO2 + O2 – Q б) 2CO + O2 ↔ 2CO2 + Q

1. Як збільшення концентрації вихідних речовин впливає на зміщення рівноваги в бік вихідних речовин?

а) 2SO3 ↔ 2SO2 + O2 – Q б) 2CO + O2 ↔ 2CO2 + Q

1. Перетворіть схеми наведених оборотних реакцій на хімічні рівняння. Проаналізуйте зміщення хімічної рівноваги в цих реакціях під впливом різних чинників:

