**Тэма:** Солі сернай кіслаты (9 клас)

**Мэта:** пашырэнне ведаў аб ўласцівасцях солей на прыкладзе солей сернай кіслаты

**Задачы:**

* разгледзець уласцівасці солей сернай кіслаты;
* вывучыць якасную рэакцыю на сульфаты;
* развіваць уменні запісваць рэакцыі іоннага абмену;
* фарміраваць навыкі эксперыментальнай работы, захаваючы ПБП пры рабоце з рэактывамі;
* развіваць уменне аналізаваць, параўноўваць, рабіць вывады.

**Тып урока:** урок засваення новых ведаў

Абсталяванне: Na2SO4, BaCI2,

1. Актуалізацыя ведаў

* Формула сернай кіслаты
* Верш “Прымяненне сернай кіслаты” (абмеркаванне)

1. Праверка дамашняга задання

Ажыццявіць ланцужкі ператварэнянў:

1. S →SO2→SO3→ H2SO4→ ZnSO4 (3 cпосабамі)
2. Закончыць ураўненні хімічных рэакцый

Cu + H2SO4 (канц)→(эл.баланс)

Na2O + H2SO4 →

BaCI2 + H2SO4 → (іоннае ўраўненне: поўнае і скарочанае)

1. Вывучэнне новага матэрыялу

* Солі серная кіслата: растваральнасць у вадзе
* Хімічныя ўласцівасці сульфатаў
* Лабараторная досл. НПБП
* Выкананне лаб.доследу

1. Падвядзенне вынікаў урока. Выстаўленне адзнак
2. Дамашняяе заданне §22, с. -
3. Рэфлексія

(SМS – паведамленне аб уражанні ад урока 29 569 48 45)