



**Сабақтың тақырыбы:**

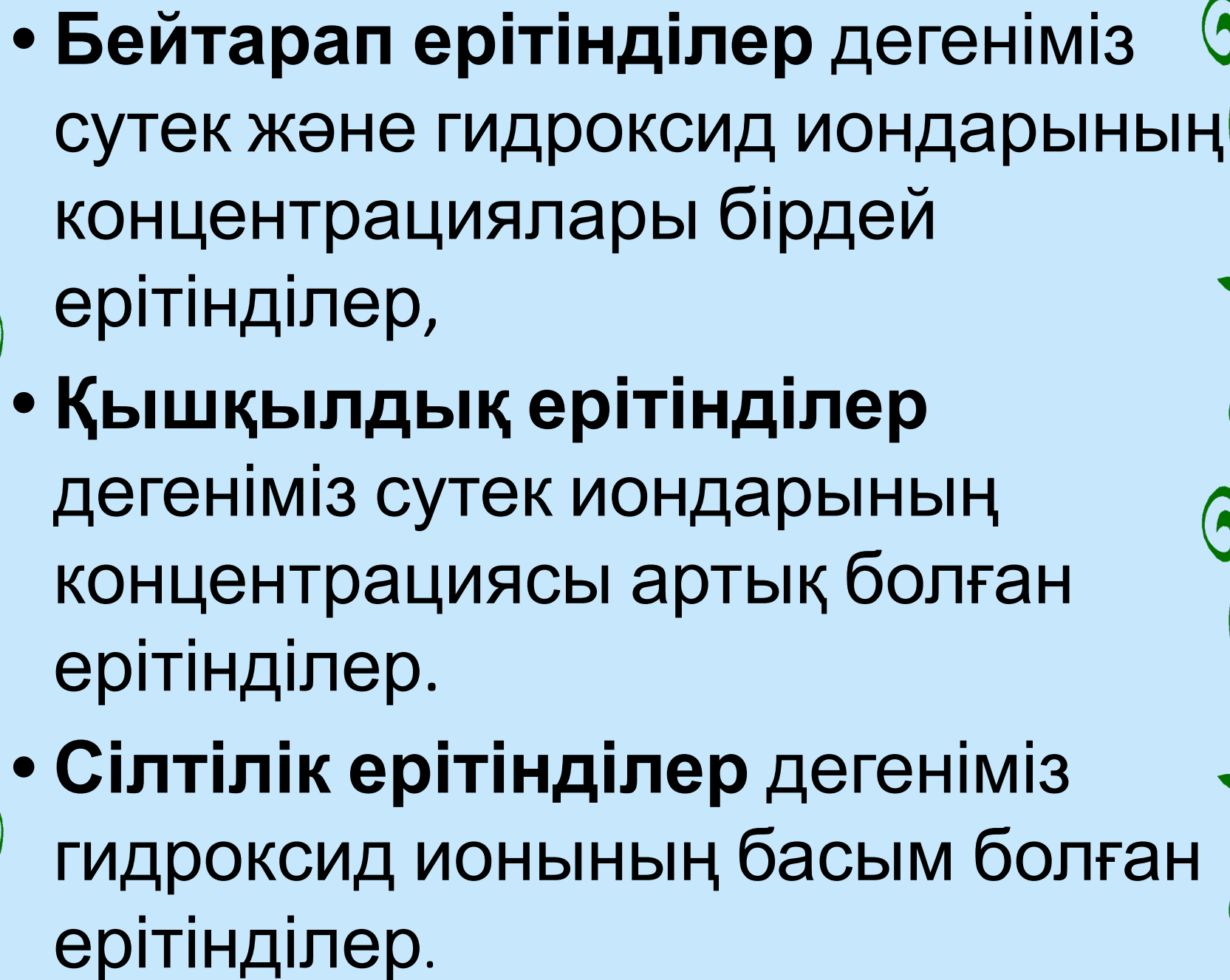
**Судың  
диссоциациялануы.  
Сутектік көрсеткіш.  
Тұздар гидролизі.**

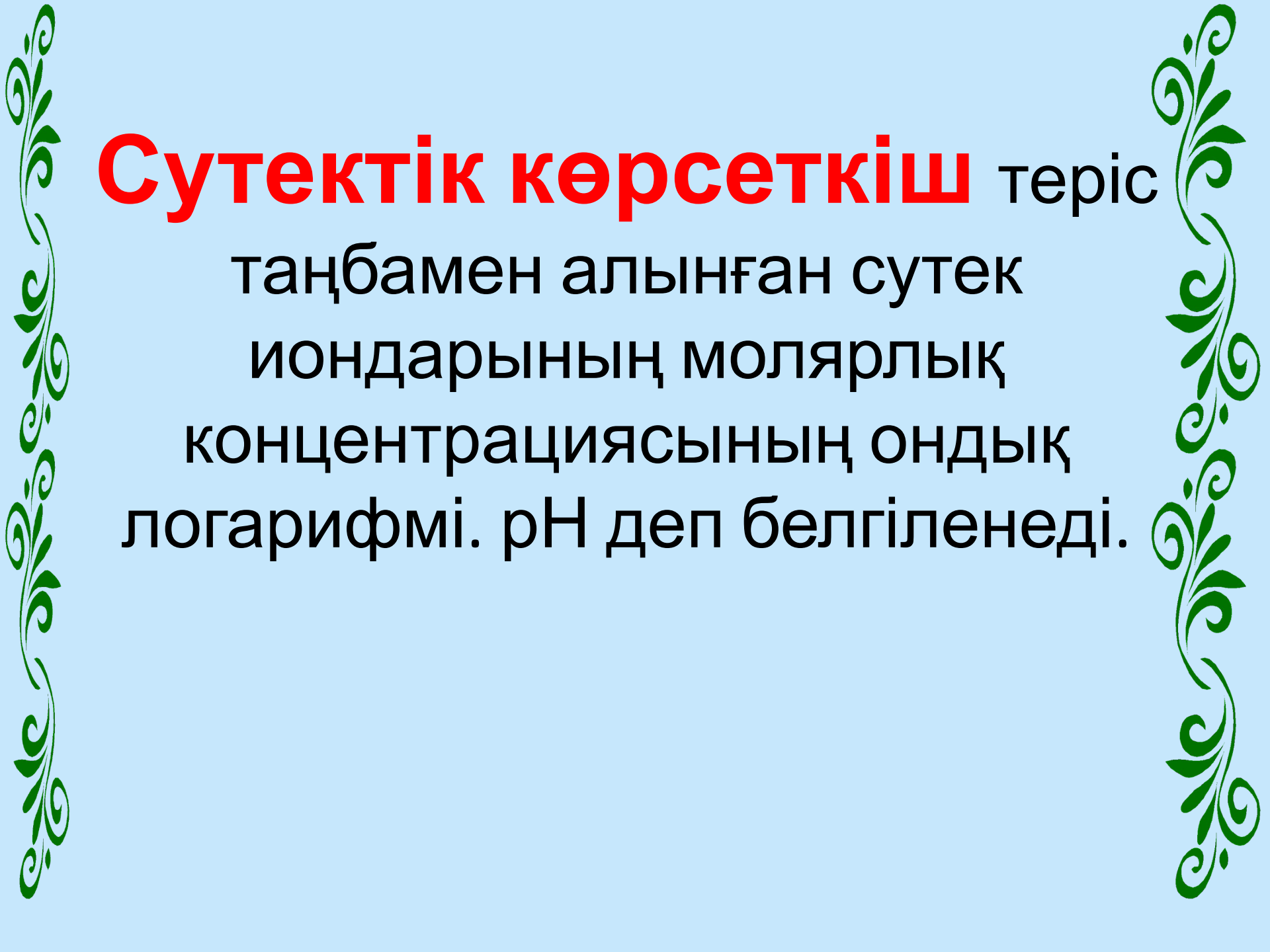


# Ерітінділер

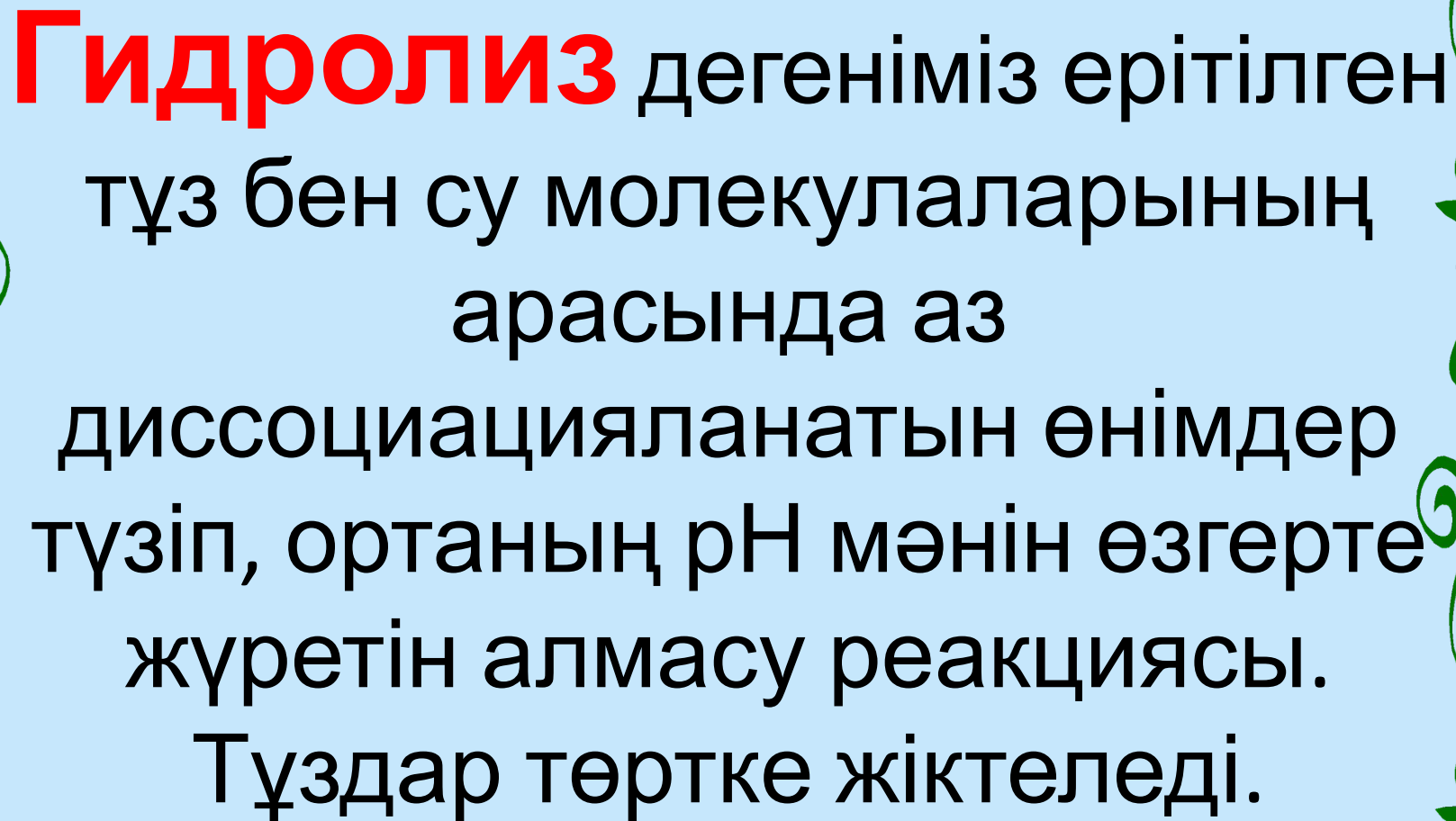
• Бейтарап  
Қышқылдық

• Сілтілік

- 
- **Бейтарап ерітінділер** дегеніміз сутек және гидроксид иондарының концентрациялары бірдей ерітінділер,
  - **Қышқылдық ерітінділер** дегеніміз сутек иондарының концентрациясы артық болған ерітінділер.
  - **Сілтілік ерітінділер** дегеніміз гидроксид ионының басым болған ерітінділер.



**Сутектік көрсеткіш** теріс таңбамен алынған сутек иондарының молярлық концентрациясының ондық логарифмі. рН деп белгіленеді.



**Гидролиз** дегеніміз ерітілген тұз бен су молекулаларының арасында аз диссоциацияланатын өнімдер түзіп, ортаның рН мәнін өзгерте жүретін алмасу реакциясы. Тұздар төртке жіктеледі.

- **1. күшті қышқыл мен әлсіз негізден түзілген тұз**
- **2. әлсіз қышқыл мен күшті негізден тұратын тұз**
- **3. әлсіз қышқыл мен әлсіз негіз**
- **4. күшті қышқыл мен күшті негіз**

ІҮ. Жаңа сабақты бекіту

Есептер шығару.  
Гидролизді алмасу  
реакциясы арқылы  
жүзеге асыра отырып  
ортасын ерітінді  
ортасын анықтау.

# Үйге тапсырма

- Тұздар гидролизі. Су тектік көрсеткіш тақырыбын оқу.