

Дәүләки төп гомумбелем бирү
мәктәбенең химия-биология
укытучысы Хәйбуллина Фәния
Фәридовна эше

Суньың үзлекләре

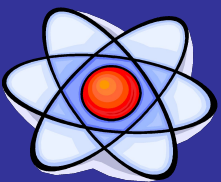
A sunset over the ocean with large rock formations in the foreground. The sky is a mix of blue, purple, and orange, and the water is calm, reflecting the colors of the sky. The rock formations are dark silhouettes against the bright horizon.

Дәрес максаты:

✓ су молекуласының төзелеше белән танышу

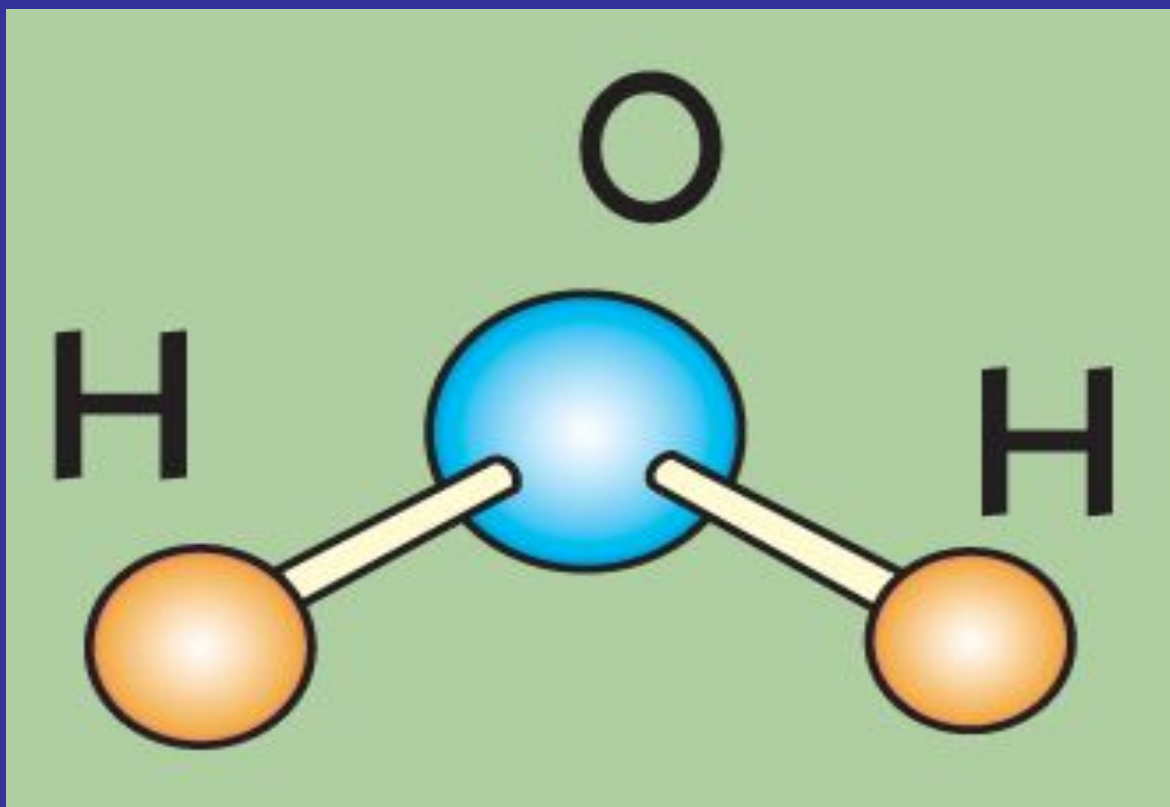
✓ Суның физик үзлекләрен өйрәнү

✓ суның химик үзлекләрен өйрәнү



1. СУ МОЛЕКУЛАСЫНЫҢ ТӨЗЕЛІШЕ.

СУ МОЛЕКУЛАСЫ 2 АТОМ ВОДОРОДТАН ҺӘМ 1 АТОМ КИСЛОРОДТАН ТОРА, ВОДОРОД АТОМНАРЫ БЕР-БЕРСЕННӘ 105° ПОЧМАК ЯСАП УРНАШАЛАР



2. СУНЫҢ ФИЗИК ҮЗЛЕКЛӘРЕ.

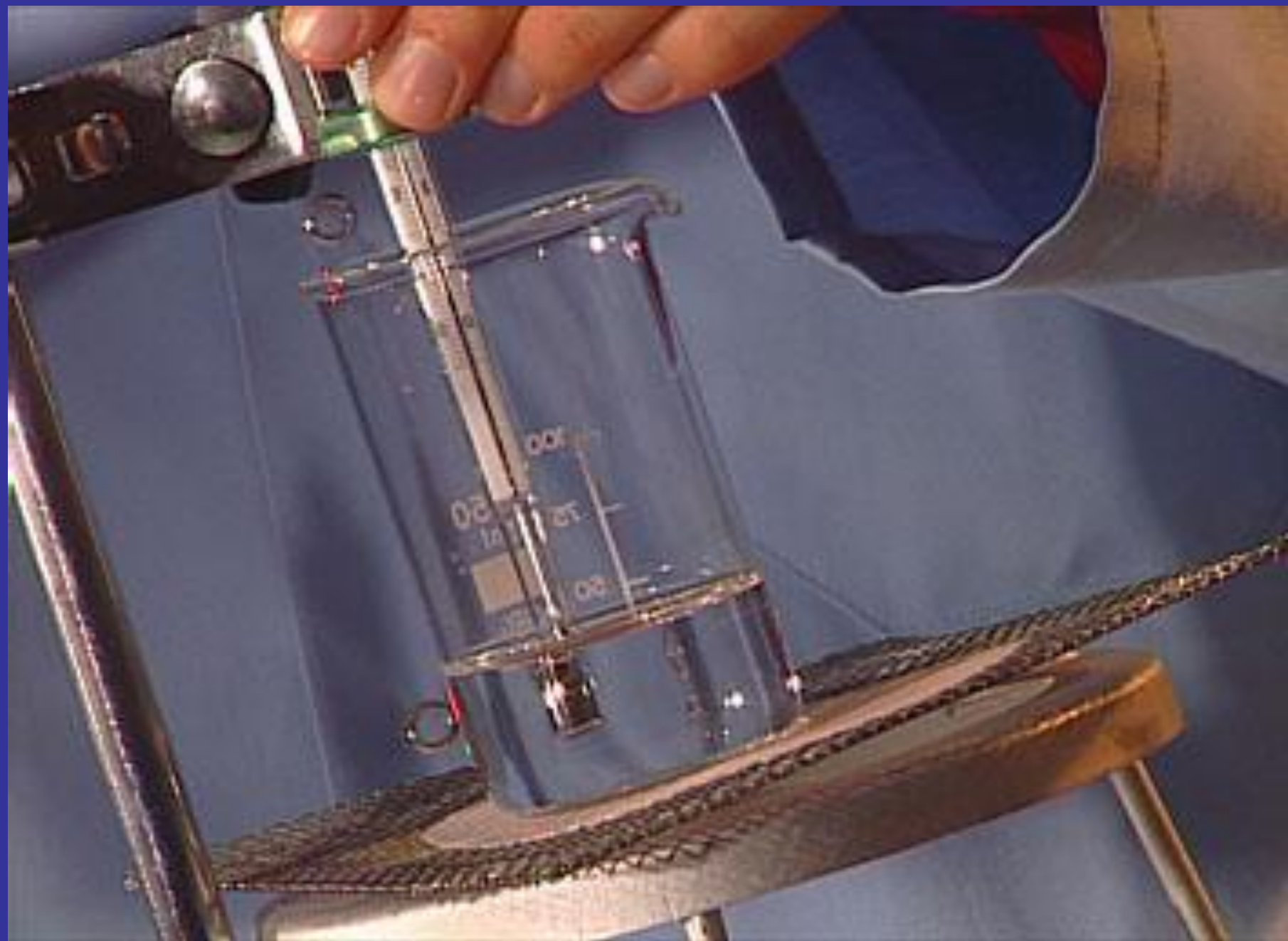
- ЧИСТА (ДИСТИЛЛИРЛАНГАН) СУ – ТӨССЕЗ СЫЕКЛЫК, ИСЕ ҺӘМ ТӘМЕ ЮК

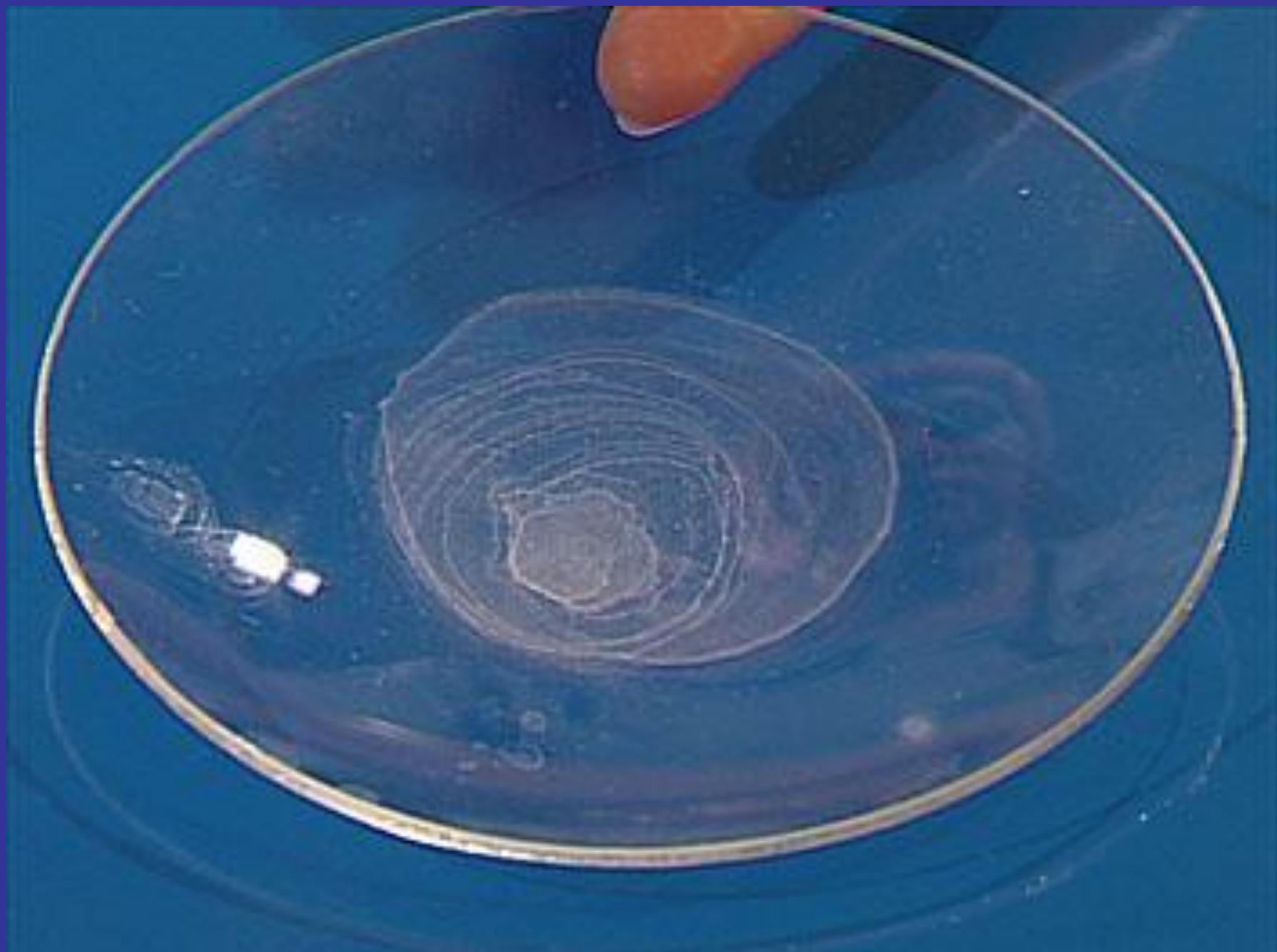
- СУ , ЖҢИР ШАРЫНДА ӨЧ АГРЕГАТ ХАЛӘТТӘ БУЛУЧЫ БЕРДӘН-БЕР МАТДӘ

- КАЙНАУ ТЕМПЕРАТУРАСЫ 100°C



- КРИСТАЛЛИЗАЦИЯЛӘШҮ ТЕМПЕРАТУРАСЫ (ЭРҮ) 0°C





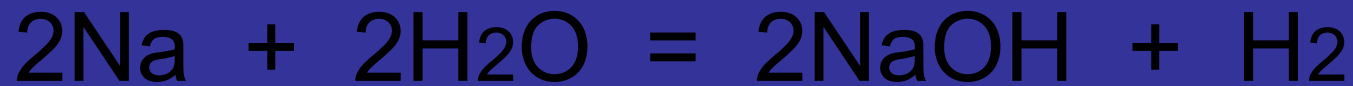
- *СУНЫҢ 4°C МАКСИМАЛЬ ТЫГЫЗЛЫГЫ 1г/мл, КАЛГАН МАТДӘЛӘР СУНЫҢ ТЫГЫЗЛЫГЫ ҺӘМ МАССАСЫ БЕЛӘН ЧАГЫШТЫРЫЛАЛАР*
- *БОЗНЫҢ ТЫГЫЗЛЫГЫ, СЫЕКЛЫК ХАЛӘТЕНДӘГЕ СУГА КАРАГАНДА КЕЧЕРӘК, БУ СУНЫҢ АНОМАЛЬ ҮЗЛЕГЕ БУЛЫП ТОРА*
- *СУНЫҢ ЖҰЛЫСЫЕШЛЫЛЫГЫ ИҢ ЗУР*
- *СУ ЭЛЕКТОР ТОГЫН ҮТКӘРМИ*



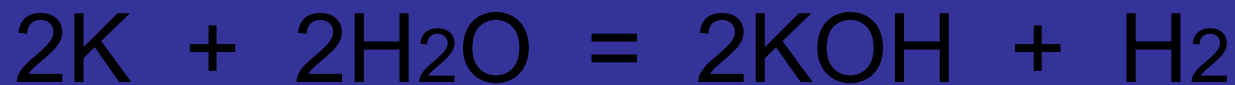
3. СУНЫҢ ХИМИК ҮЗЛЕКЛӘРЕ.

1. МЕТАЛЛАР БЕЛӘН.

а) актив металллар су белән тәэсир итешкәндә гидроксидлар һәм водород барлыкка китерәләр



натрий гидроксиды



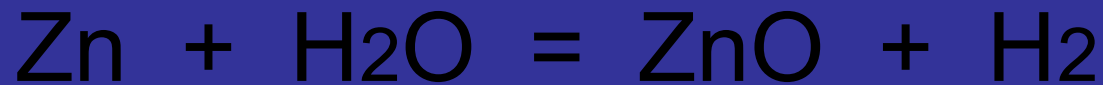
калий гидроксиды



кальций гидроксиды



б) активлылығы уртача булган металллар жылытканда су белән тәэсир итешеп металл оксидлар һәм водород хасил итәләр



ЦИНК ОКСИДЫ

в) активлылыклары аз булган металллар су белән реакциягә кермиләр



2. ОКСИДЛАР БЕЛӘН. а) металл оксидлар су белән тәэсир итешеп гидроксидлар барлыкка китерәләр



б) неметалл оксидлар белән су кислоталар хасил итә



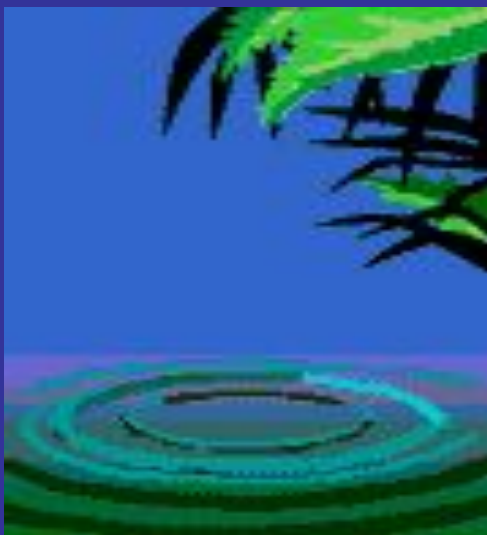
сульфат кислотасы



фосфор кислотасы

3. СУНЫҢ ТАРКАЛУЫ (ЭЛЕКТРОЛИЗ)





ӨЙ ЭШЕ:

**§ 31 УКЫРГА, 86 БИТ 5-6 СОРАУЛАРГА
ЖАВАПЛАР.**

