

ДОБИВАЊЕ СОЛИ ОД ХИДРОКСИДИ

ПРЕДМЕТ: ХЕМИЈА

НАСТАВНИК: Валентина Пешевска

ОДДЕЛЕНИЕ: 9

ОСНОВНО УЧИЛИШТЕ: ООУ „Јоаким крчоски“

ШТО ЌЕ НАУЧИШ ДЕНЕСКА!?





ПОТСЕТИ СЕ и одговори во тетратката!

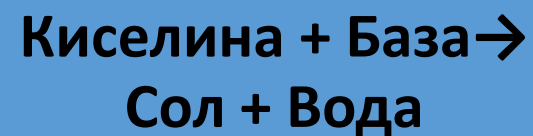
**Што се
киселини?**

**Што се
хидроксиди
(бази)?**

АКО КИСЕЛИНИТЕ И БАЗИТЕ СЕ
ХЕМИСКИ СПРОТИВНИ ШТО БИ СЕ
СЛУЧИЛО АКО СЕ ДОДАДЕ
КИСЕЛИНА НА БАЗАТА!?



Неутрализацијата е хемиска реакција во која киселината и базата реагираат и даваат сол и вода.



Може да биде претставена со општа хемиска равенка.

Пример за ваква реакција е реакцијата помеѓу раствори на хлороводородна киселина и натриум хидроксид.

Хлороводородна киселина + Натриум хидроксид → Натриум хлорид + Вода





За добивање на соли со помош на реакција на неутрализација се применува постапката наречена титрација.

Пребарајте те ги и внимателно погледнете ги следните видеоа на YouTube:

<https://www.youtube.com/watch?v=zYZppVsTq8g>

<https://www.youtube.com/watch?v=8UiuE7Xx5l8>

**ОДГОВОРИ ВО
ТЕТРАТКАТА**



**Апаратурата
потребна за
изведување на
титрација вклучува:**



ЗАКЛУЧОК!

Кога хидроксид
реагира со киселина,
се образуваат сол и
вода. Може да се
користи рН индикатор
за да се утврди кога
реактантите се
неутрализирани.