

ПРИМЕНА НА РЕАКЦИЈА НА НЕУТРАЛИЗАЦИЈА



ЛЕКОВИ ЗА ЛОШО ВАРЕЊЕ

- ✘ Во нашиот желудник имаме хлороводородна киселина.таа служи за да ја разградува храната на помали молекули и да ги уништи бактериите.понекогаш кога ќе изедеме многу храна за кратко време,количеството киселин аво желудникот може да се покачи.Тогаш добиваме чувство н апечење во желудникот кое го нарекуваме лошо варење(киселини во желудникот).Кога некој има лошо варење најчесто зема некаков препарат за да му помине болката.Средствата и лековите кои помагаат при лошо варење се нарекуваат **антациди.**



КАКО ДЕЛУВААТ АНТАЦИДИТЕ

- ✘ Принципот на делување во основа е реакција на неутрализација.
- ✘ За да ви биде појасно ,погледнете го видеото дадено на следниот линк:
- ✘ <https://www.youtube.com/watch?v=gxUCGufYV5g>

ТРЕТИРАЊЕ НА УБОДИ

- ✘ Убодите од пчелите и мравките се сметаат за кисели, а убодите од оса за алкални. Болката од убодите од пчели или мравки може да се олесни со сода бикарбона која е слаба база.



УПОТРЕБА НА НАТРИУМ ХИДРОГЕНКАРБОНАТ

- ✘ Прашок за печиво:
- ✘ Прашокот за печиво помага да нарсне тестото. Оваа прашкаста смеса содржи три компоненти:
 - ✘ Кисела компонента
 - ✘ Метален карбонат (сода бикарбона)
 - ✘ Нишесте
- ✘ Кога ќе изреагира киселата компонента и металниот карбонат се добива сол, вода и јаглерод диоксид. Ослободениот јаглерод диоксид предизвикува нараснување на тестото. Ова е реакција на неутрализација бидејќи реагира киселата компонента која ја претставува киселината и сода бикарбона која ја претставува базата.



ПАСТА ЗА ЗАБИ

- ✘ Причина за употреба на натриум хидрогенкарбонат во пастите за заби е присуството на киселини во нашата усна празнина под дејство на бактериите кои се хранат со шеќерите. Овие киселини ја напаѓаат глејта на забите и прават дупки, додека слабите бази ги одстрануваат киселините кои доведуваат до расипување на забите. Доаѓа до неутрализација помеѓу киселината во устата и сода бикарбона која претсавува слаба база и ја има во пастите за заби.

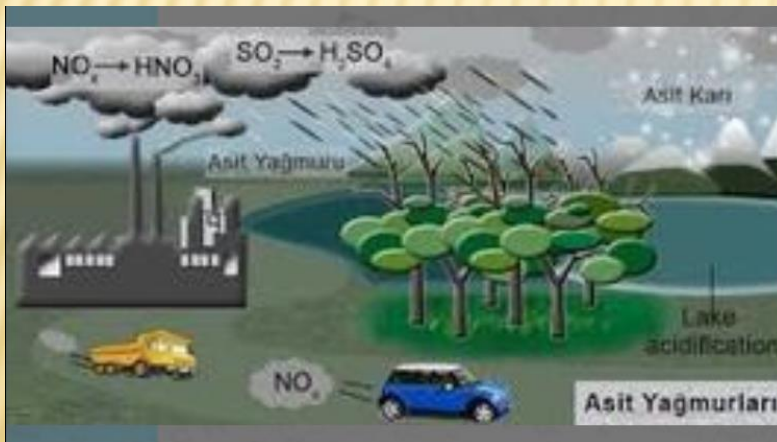


ПРОБЛЕМИ ПРЕДИЗВИКАНИ ОД КИСЕЛИНИ

- ✘ Киселините може да бидат многу корисни ,оние кои ги користиме во домаќинството.Сепак тие може да предизвикаат и проблеми:
- ✘ Кисели дождови
- ✘ Расипување на млекото
- ✘ Кисели почви

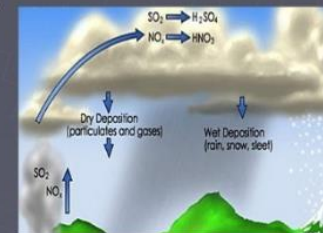
КИСЕЛИ ДОЖДОВИ

- ✘ Киселинските оксиди кои се ослободуваат во вид на гасови при горење на горивата, одат во воздухот и се мешаат со водена пераа и на Земјата кондензирани паѓаат во вид на кисели дождови. Оваа појава предизвикува оштетување на статуите од варовник и фасадата на зградите, а исто така тие се штетни и за животната средина.



КИСЕЛИ ДОЖДОВИ

- Кон крајот на 19 век за прв пат било забележано појава на дождови чија рН вредност (Водороден показател) била пониска од рН на природните дождови, односно 5,6. Сите дождови чијашто рН вредност е пониска од 5 се сметаат за кисели дождови.



РАСИПУВАЊЕ НА МЛЕКОТО

- ✘ Ако некогаш оставиме млеко да стои на воздух забележуваме дека млекото станало кисело. Тоа е затоа што шеќерот (лактоза) преминал во киселина (млачна киселина)



ЗАКЛУЧОК

- ✘ Неутрализацијата како хемиска реакција е една од најважните во хемијата. Во некои случаи може да биде корисна ,а во некои случаи може да биде штетна. Она што е важно е дека нетреба да се гледа како реакција која се одвива во лабораторија, туку таа е присутна и во секојдневниот живот.