

Principais bases e suas aplicações



alexquimica.com



acesse o canal



Prof: Alex



Hidróxido de sódio NaOH



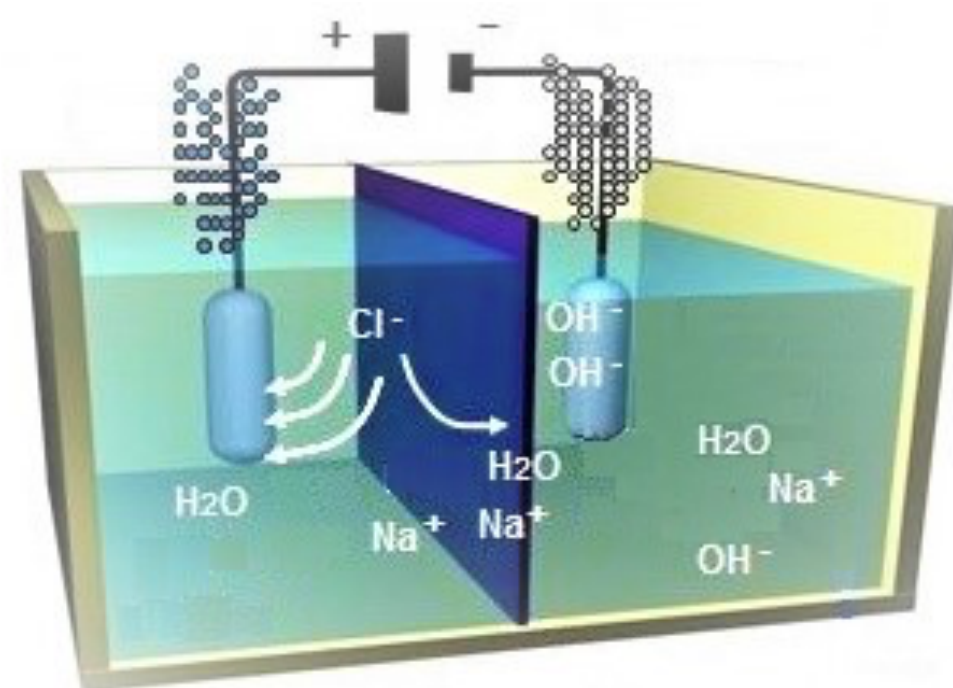
- O hidróxido de sódio (NaOH), também conhecido como soda cáustica, é um hidróxido cáustico usado na indústria, principalmente como base química, na fabricação de papel, tecidos, detergentes, alimentos e biodiesel.
- Apresenta ocasionalmente uso doméstico para a desobstrução de encanamentos e sumidouros, pois dissolve gorduras. É altamente corrosivo e pode produzir queimaduras, cicatrizes e cegueira devido à sua elevada reatividade.





Hidróxido de sódio NaOH

- Reage de forma exotérmica com a água e é produzido por eletrólise de uma solução aquosa de cloreto de sódio (salmoura), sendo produzido juntamente com o cloro.



- A soda cáustica está vinculada com a fabricação de sabão e saponáceos em geral.



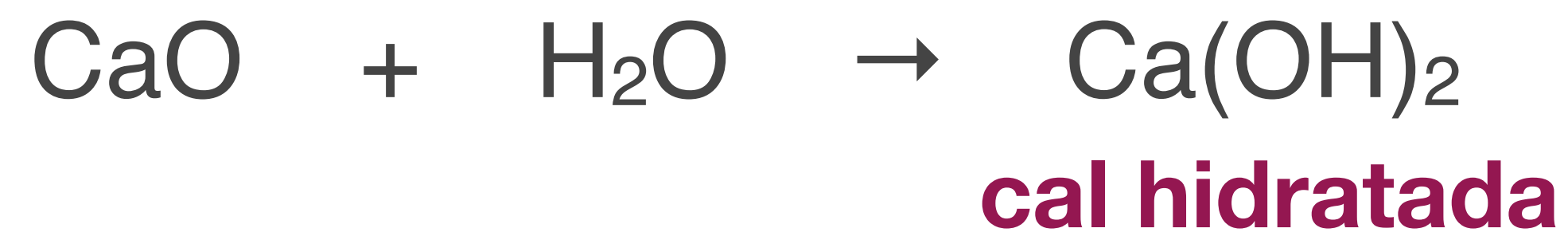
Hidróxido de cálcio Ca(OH)_2



- O Hidróxido de cálcio, também conhecido como cal hidratada, cal apagada, leite de cal, neutralac, slake ou ainda cal extinta.



Obtenção:



Hidróxido de cálcio Ca(OH)_2



- Serve como agente floculador no tratamento de água e de efluentes. É um ingrediente de tintas, argamassas, gesso, asfalto e da cal utilizada em caiação e asfalto para construção civil;

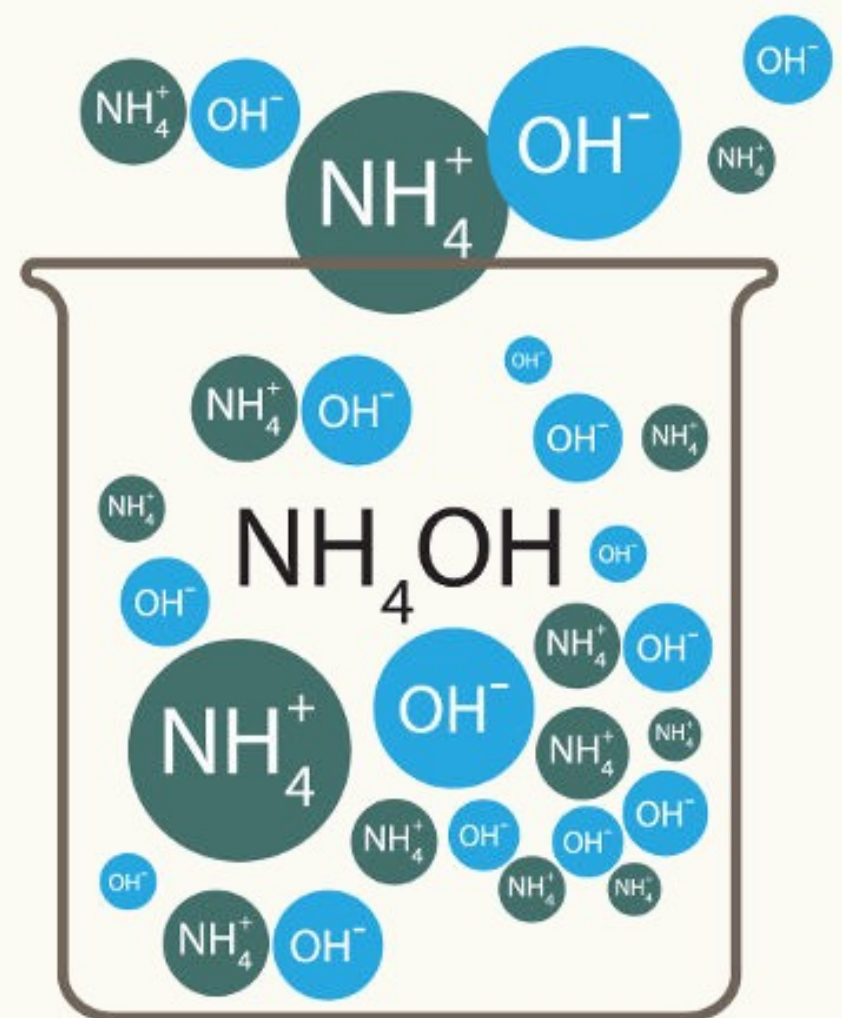


Hidróxido de cálcio Ca(OH)_2

- Na agricultura, na correção de acidez de solos. (calagem)



Hidróxido de amônio NH_4OH



- Só existe em solução aquosa quando faz-se o borbulhamento de amônia (NH_3) em água.

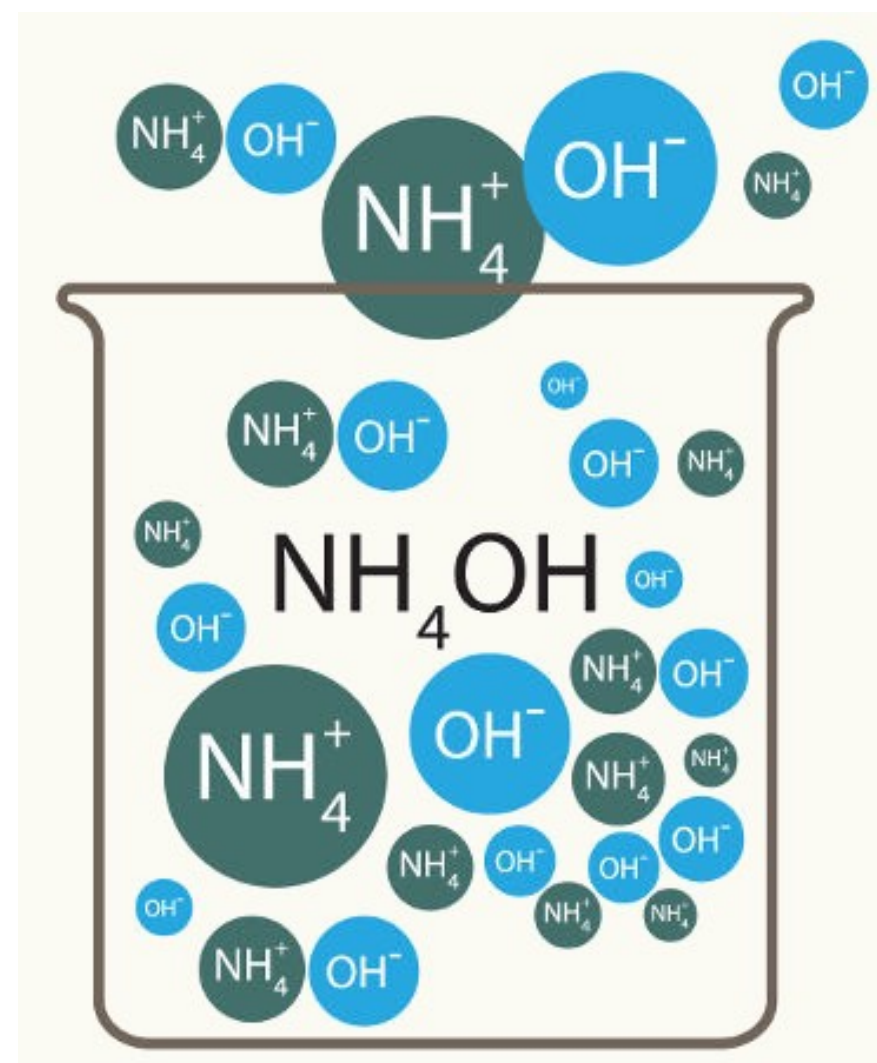




- O amoníaco utiliza-se como refrigerante há mais de 120 anos e, por isso, as suas propriedades e aplicações são bastante conhecidas. No entanto, é devido a certos inconvenientes que esta substância apresenta, no que respeita à segurança, quanto ao uso do amoníaco, limita-se exclusivamente a grandes fábricas e indústrias que necessitam do uso deste composto.



Hidróxido de amônio

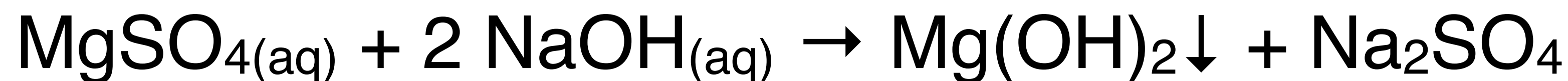


- Utilizado em produtos de limpeza.



Hidróxido de magnésio $\text{Mg}(\text{OH})_2$

- É um composto sólido branco que ocorre naturalmente como mineral brucita e pode ser preparado fazendo reagir sulfato de magnésio com solução de hidróxido de sódio. É popularmente conhecido como leite de magnésia por seu aspecto lácteo.



- é utilizada farmacologicamente para aliviar a prisão de ventre por seu efeito laxante, podendo também ser usado para aliviar indigestões e azia, como um antiácido.



Hidróxido de magnésio $Mg(OH)_2$

- Também pode ser usado como eficiente desodorante de pés e axilas, pois alcaliniza a pele, impedindo a proliferação de bactérias que causam mau cheiro e neutralizam ácidos liberados naturalmente na pele.



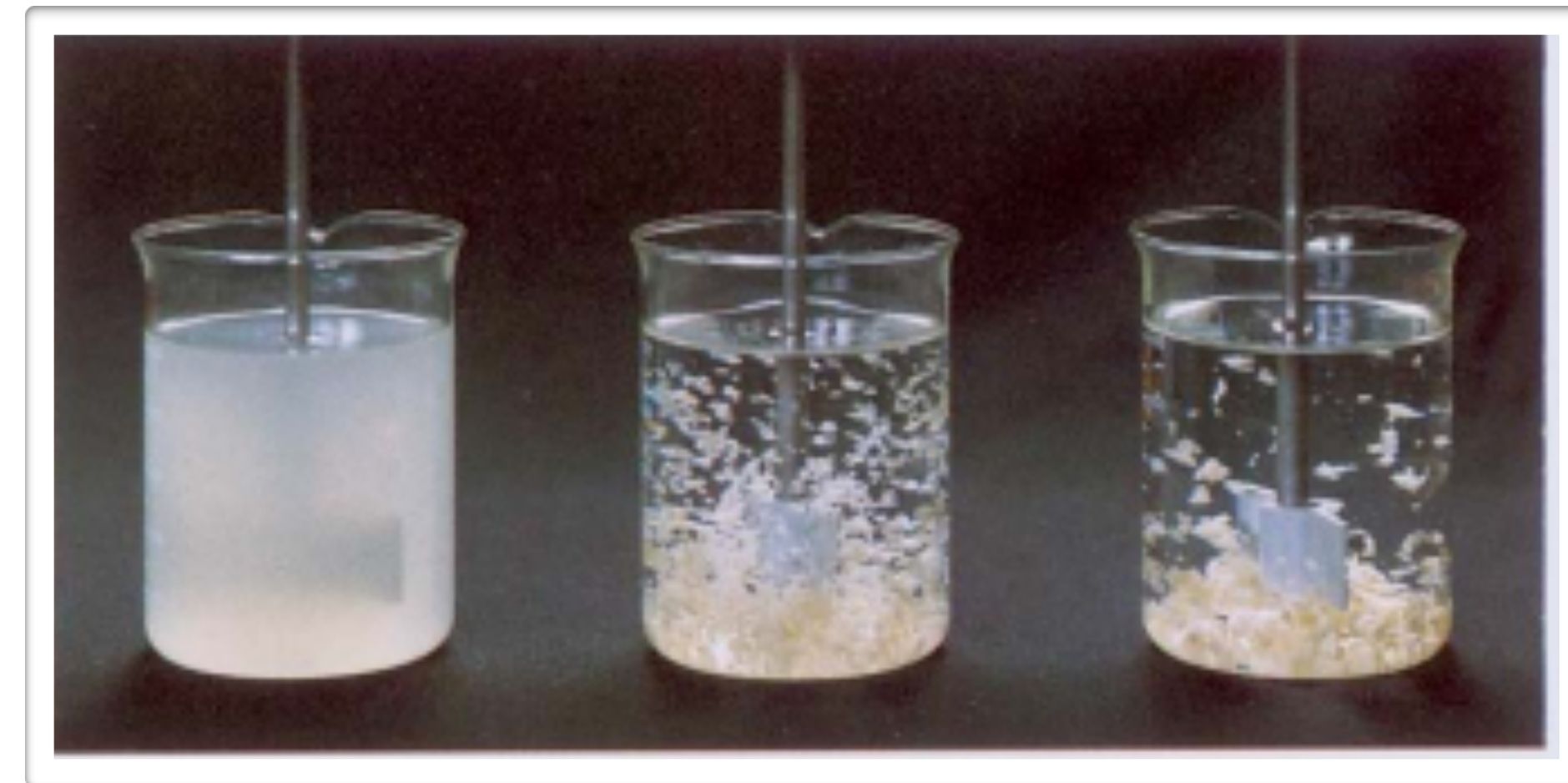
Hidróxido de alumínio Al(OH)_3

- É utilizado farmacologicamente para aliviar indigestões e azia, como um antiácido e em medicamentos de proteção gástrica.



Hidróxido de alumínio Al(OH)_3

- É a principal substância envolvida no processo de coagulação e floculação, durante o tratamento de água.



Faça o seu resumo



e me acompanhe
no próximo encontro.

Bons estudos...



Prof: Alex