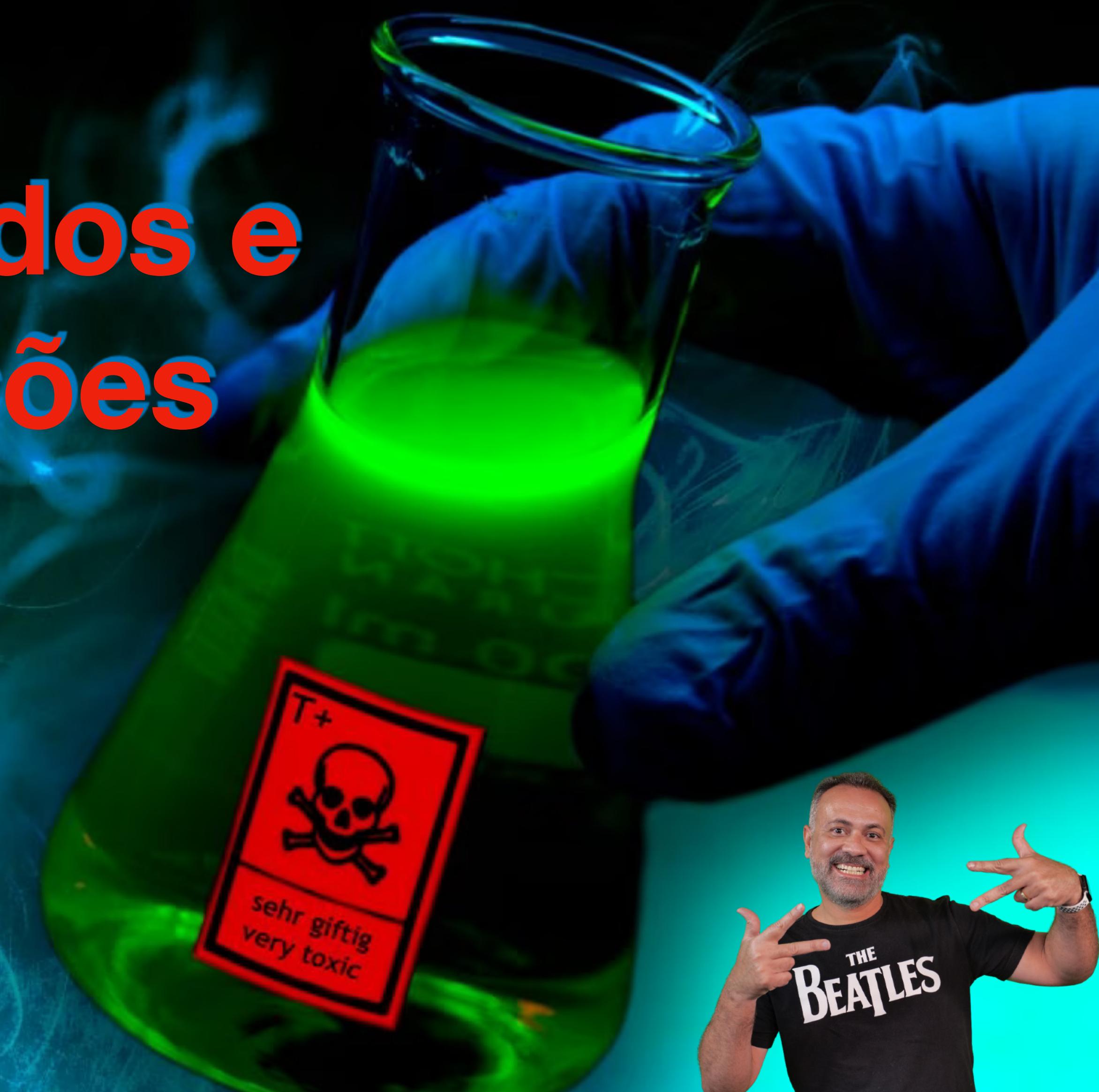


Principais ácidos e suas aplicações

alexquimica.com



Prof: Alex



Ácido Clorídrico

HCl

- Usado na limpeza de superfícies. (ácido muriático)



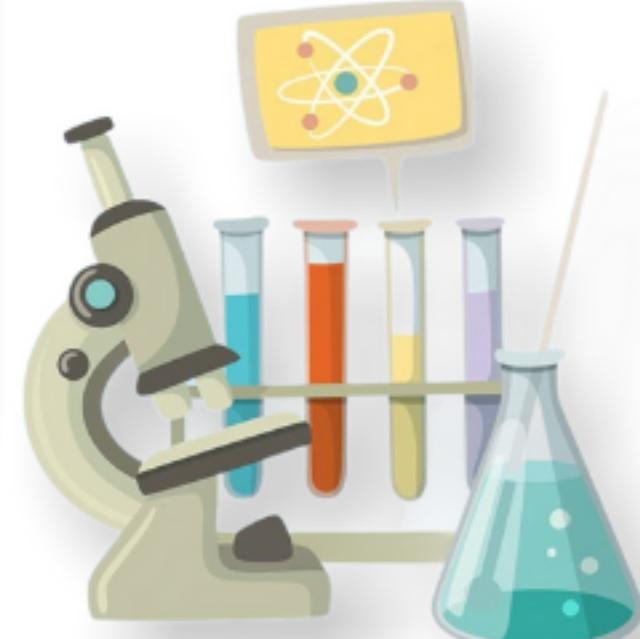
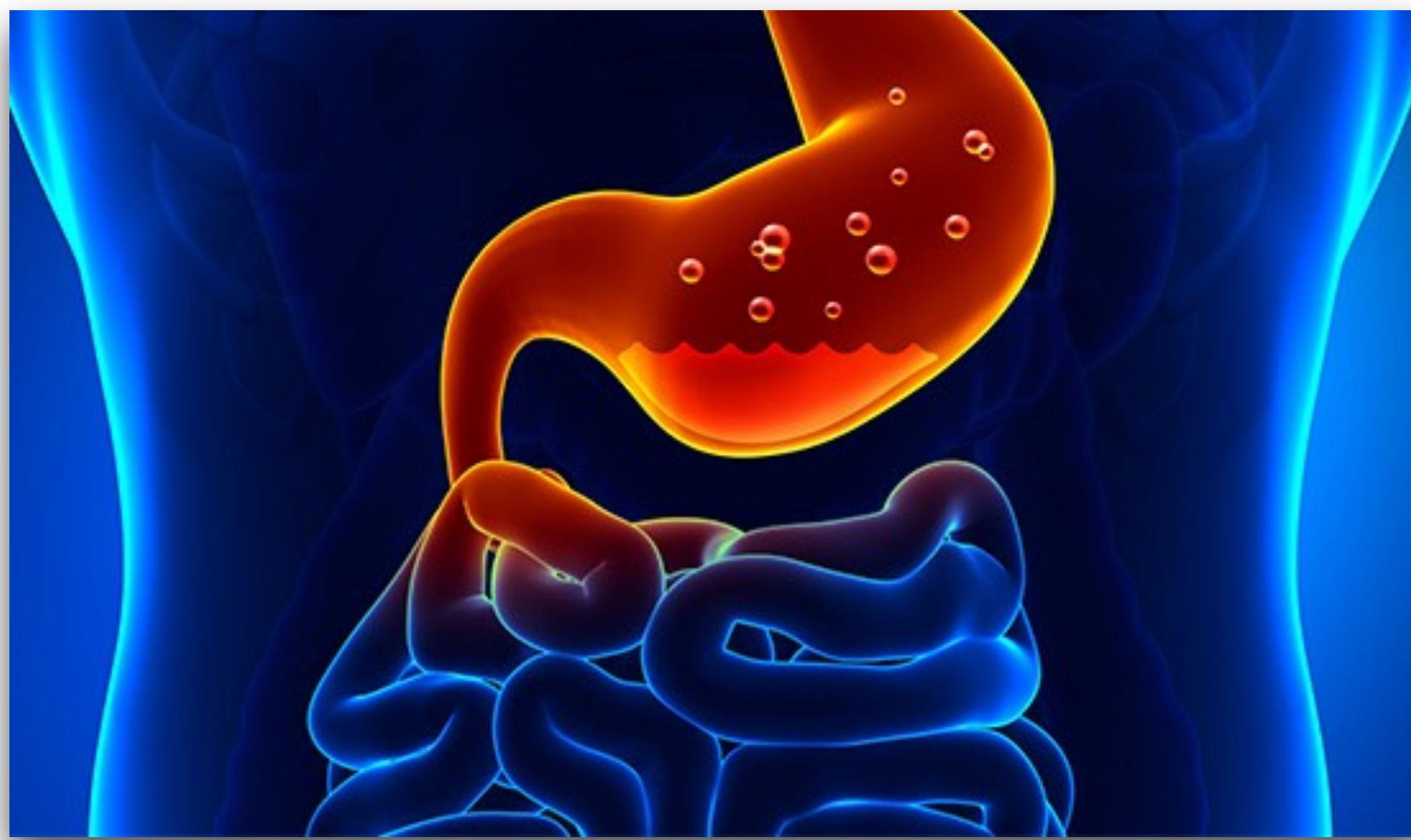
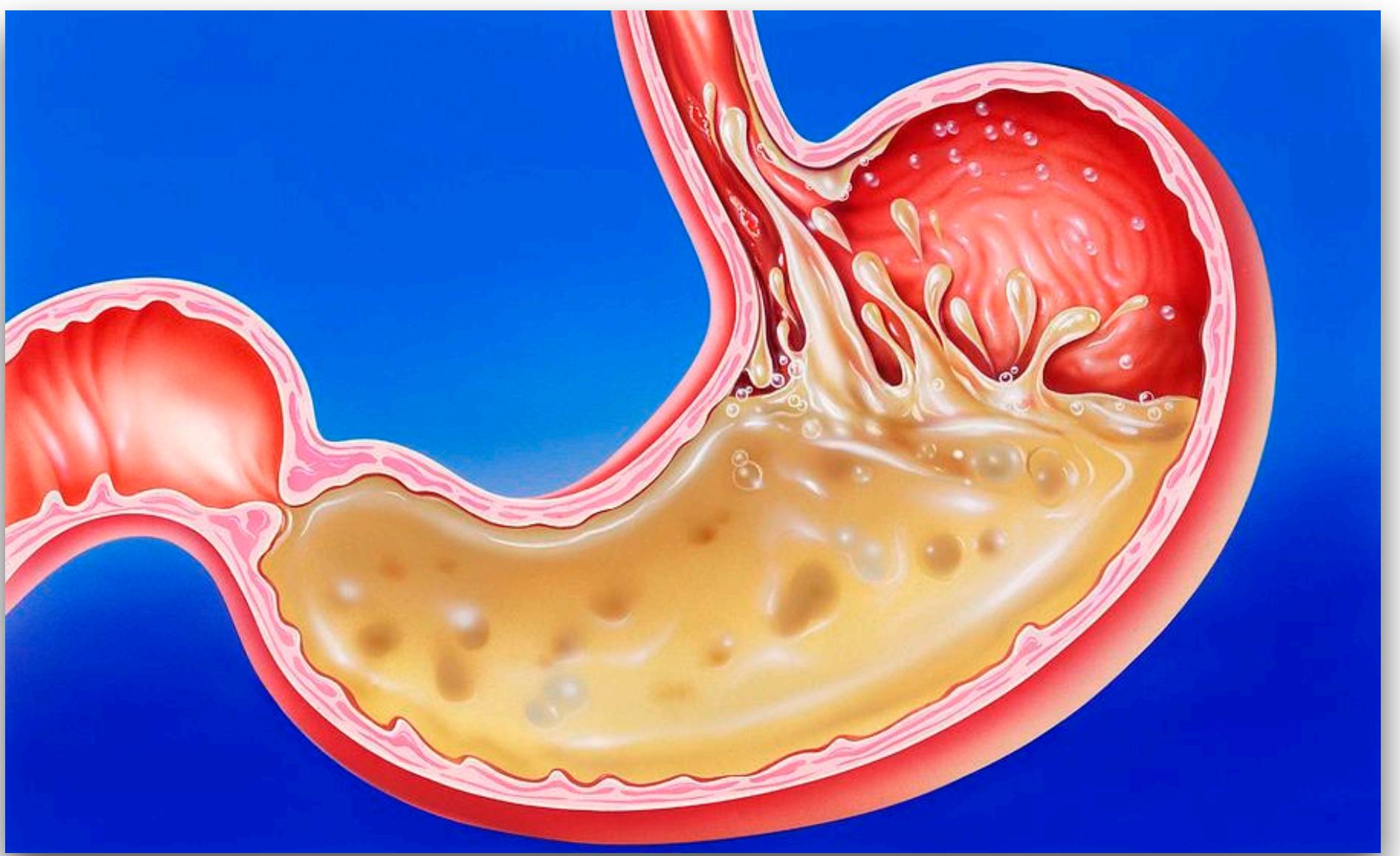
Prof: Alex

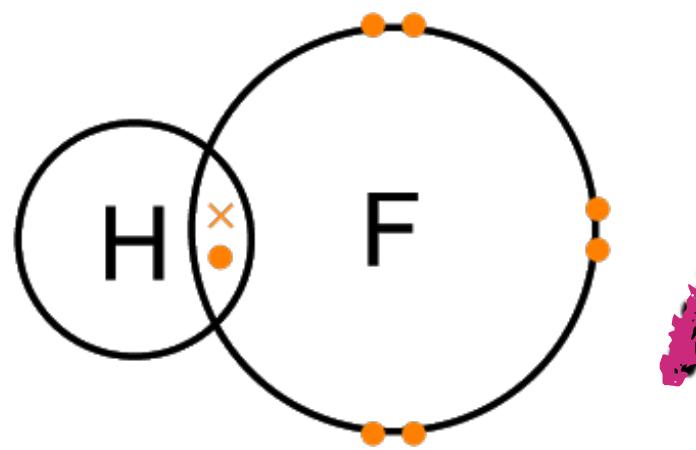


Ácido Clorídrico

HCl

- ✓ Presente no suco gástrico.





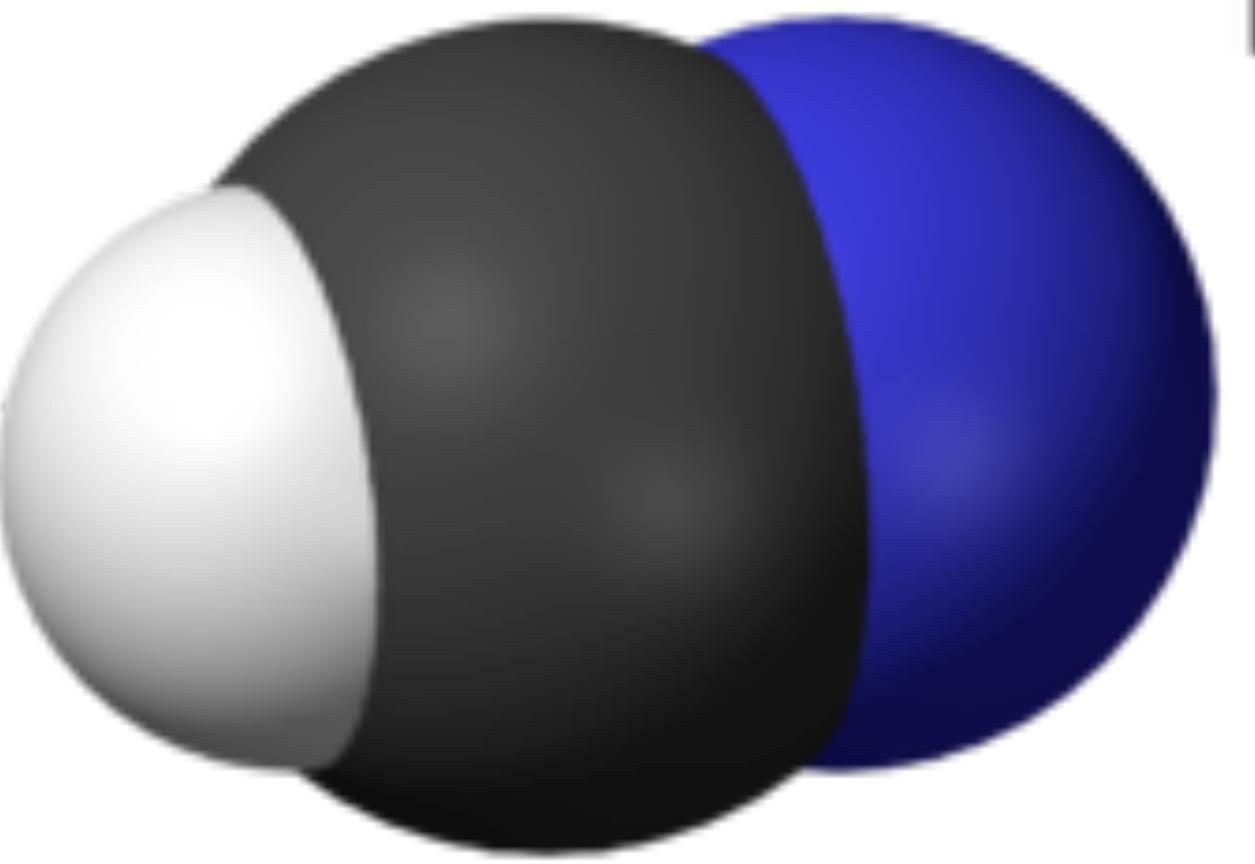
Ácido Fluorídrico HF

- ✓ Tem como maior propriedade sua facilidade em atacar materiais silicáticos (principalmente o vidro).



Ácido Cianídrico HCN

- ✓ Borbulhando-o em água, produz-se uma solução chamada de ácido cianídrico ou ácido prússico, um composto químico que contém o ânion cianeto (CN^-).



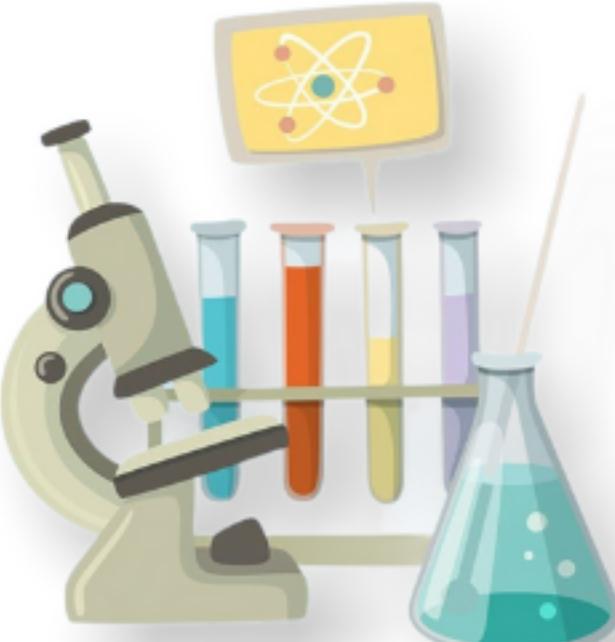
Ácido Cianídrico HCN

- ✓ Tem um forte cheiro de amêndoas amargas, e encontra-se em certas plantas, como a mandioca (*Manihot esculenta*), e no caroço de certas frutas (maçãs, pêssegos e cerejas).



Ácido Cianídrico HCN

- ✓ O íon cianeto tem a habilidade de se combinar com o **ferro da hemoglobina**, bloqueando a recepção do **oxigênio** pelo sangue, matando a pessoa exposta por sufocamento.

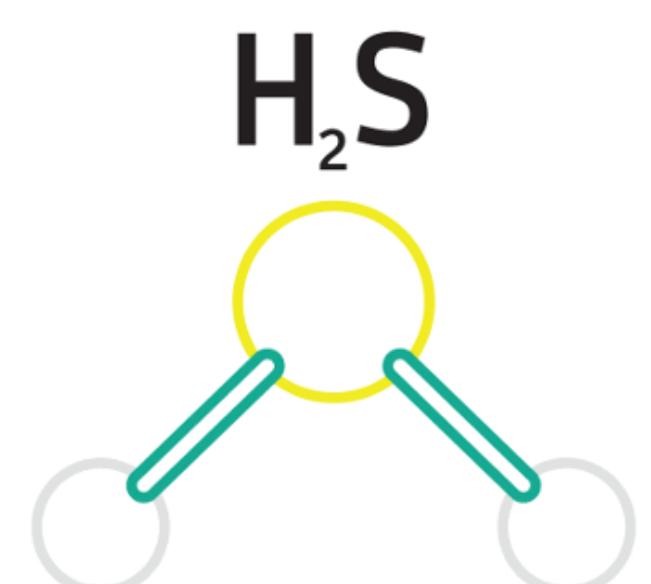


Ácido Cianídrico HCN

- ✓ Utilizado nas câmaras de gás na guerra e nas execuções por pena de morte.



Prof: Alex



Ácido sulfídrico H_2S

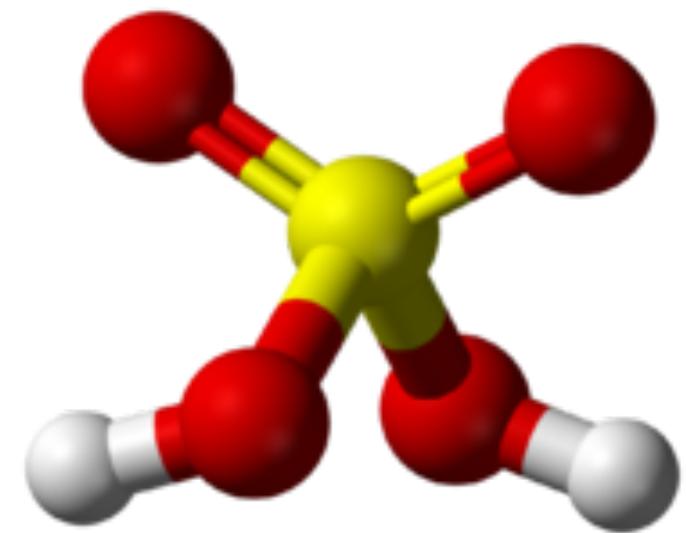
- ✓ É um gás, com odor de ovos podres e carne em decomposição.



PERIGO

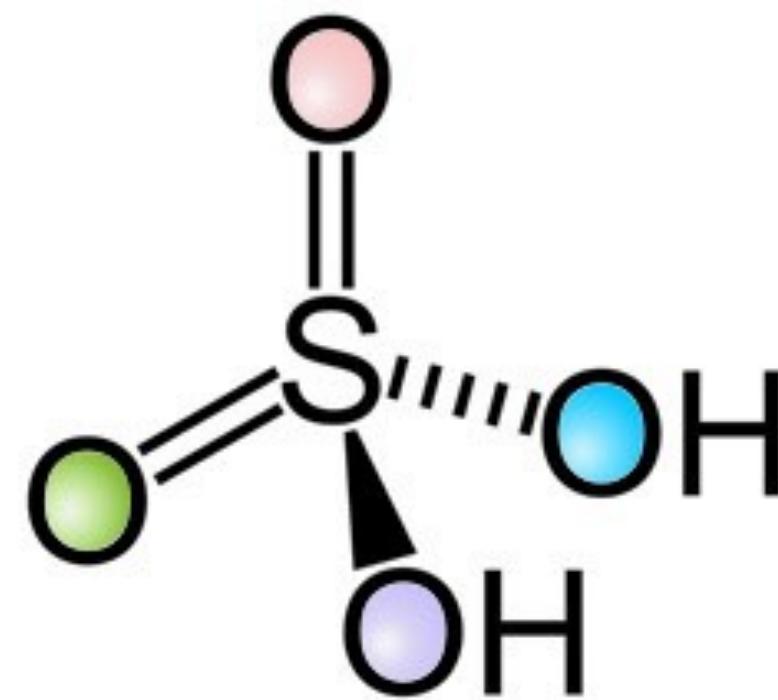
**ÁCIDO
SULFÚRICO**

Ácido Sulfúrico H_2SO_4



✓ O ácido sulfúrico é um importante produto e, de fato, a produção de ácido sulfúrico de um país é um bom indicador de sua força industrial. As principais indústrias que empregam ácido sulfúrico são a de fertilizantes, petroquímica, sínteses químicas e produtos de limpeza.



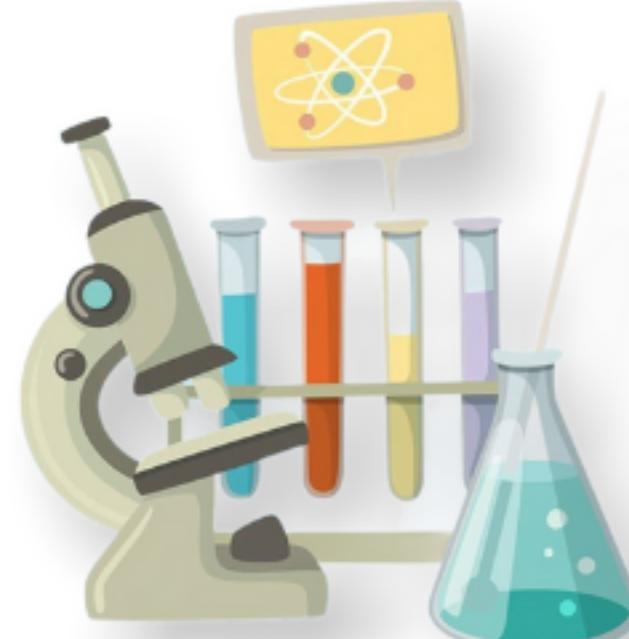


Ácido Sulfúrico

H_2SO_4

Características do ácido:

- Desidratante
- Higroscópio
- Oxidante forte
- Eletrólito forte

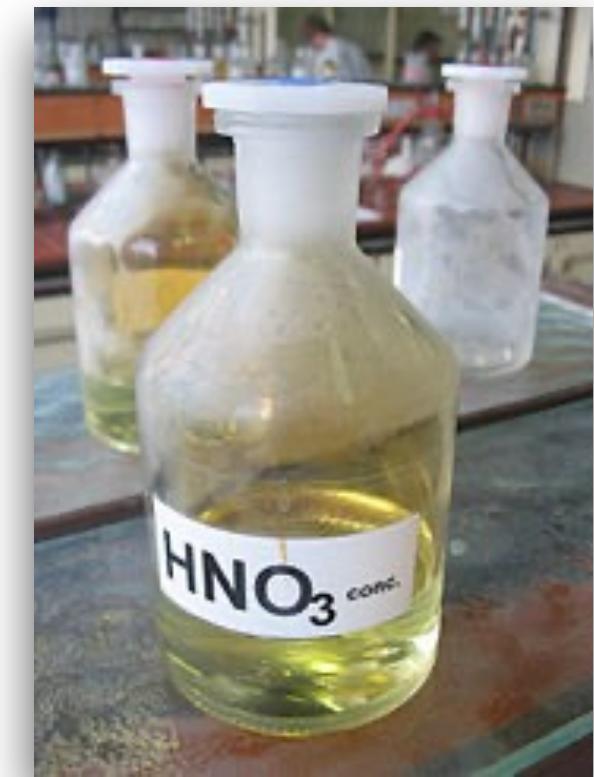


Prof: Alex



Ácido Nítrico

HNO_3



- A principal aplicação para o ácido nítrico, na indústria, está associada à produção de fertilizantes.

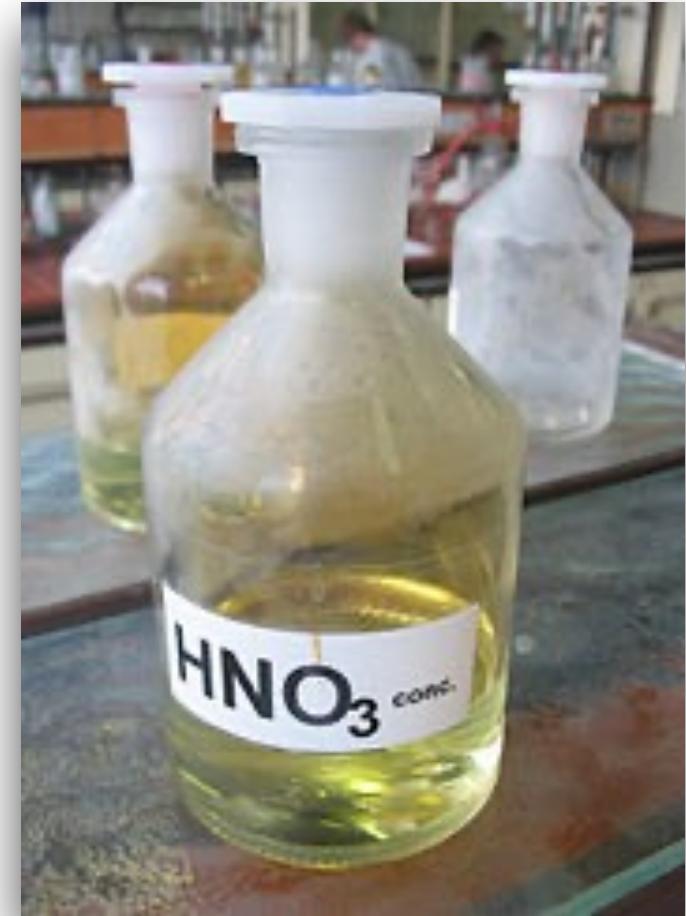


Prof: Alex



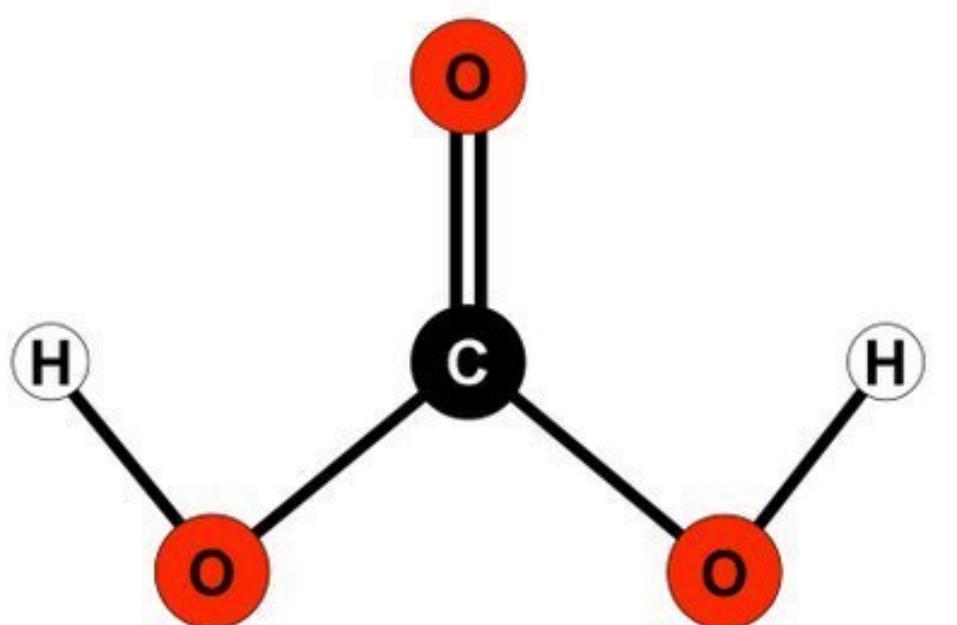
Ácido Nítrico

HNO_3



- ✓ O ácido nítrico, em várias concentrações, é utilizado para fabricação de corantes, explosivos (destacadamente a nitroglicerina, a nitrocelulose, além do ácido pícrico), diversos ésteres orgânicos, fibras sintéticas, nitrificação de composto alifáticos e aromáticos, galvanoplastia, seda artificial, ácido benzóico, etc.





Ácido Carbônico

H_2CO_3

- ✓ É o ácido presente nas bebidas gaseificadas.

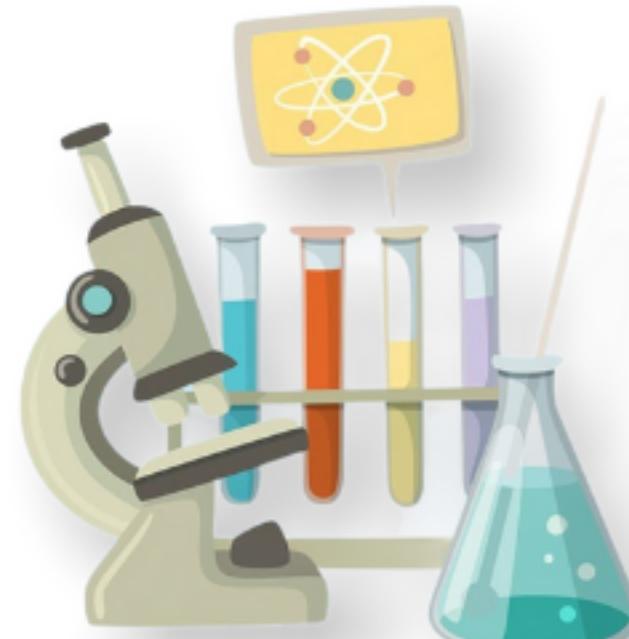


Ácido Fosfórico

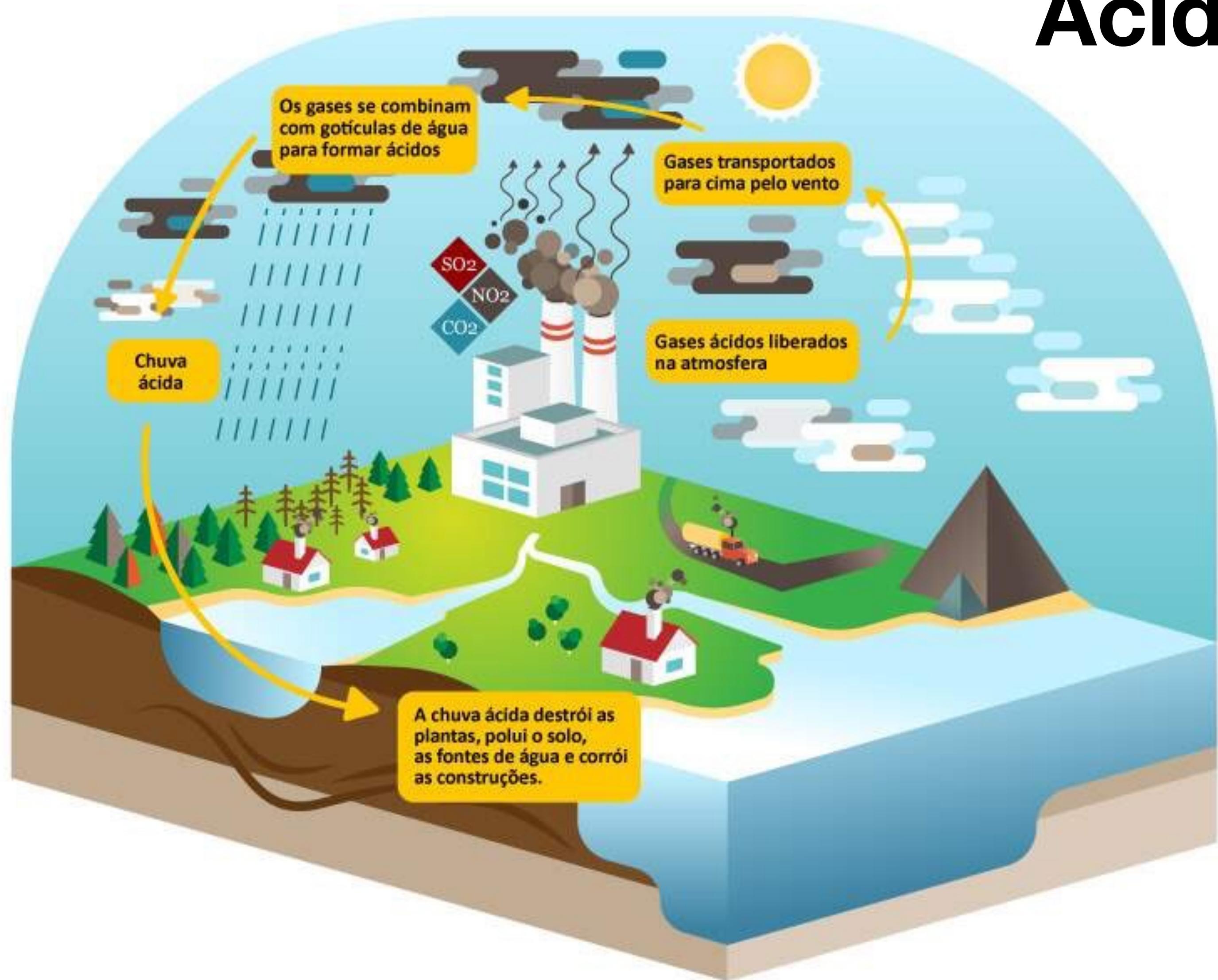
H_3PO_4



- Indústria de fertilizantes, indústria de produção de sal mineral para alimentação animal, formulação de detergentes, decapante, refrigerantes e na odontologia é utilizado para condicionamento de tecido dentário para fixação de sistemas adesivos



Ácidos envolvidos:



- H_2SO_4
- H_2SO_3
- HNO_3
- HNO_2
- H_2CO_3



Prof: Alex