

# SANGUE DO DIABO

---

## Objetivo

Através do uso de indicador, mostrar uma viragem, utilizando uma substância volátil.

---

## Descrição

A amônia (NH<sub>3</sub>) é uma base fraca, volátil e solúvel em água. O lactopurga apresenta fenolftaleína em sua constituição, que é um indicador ácido-base.

---

## Material

Água.

Lactopurga.

Amoníaco(NH<sub>4</sub>OH).

---

## Procedimento

Com a ajuda de um bastão de vidro ou pilão, triture o comprimido de lactopurga num béquer ou copo.

Acrescente 20mL de água e agite o sistema.

Filtre o sistema com a ajuda de um funil pequeno e papel de filtro, recolhendo a solução resultante em outro copo.

Adicione 10 gotas de amoníaco e observe.

Jogue um pouco da solução preparada em um pedaço de pano branco ou papel.

Deixe o sistema em repouso e observe.

---

## Análise

No momento em que foi adicionado amoníaco na solução de lactopurga, o sistema assumiu uma coloração avermelhada, pelo fato do meio ser básico que foi indicado por essa mudança de cor pela fenolftaleína. O tecido ou o papel irá ficar avermelhado, mas logo a cor desaparece. Isso ocorre porque a amônia é uma base volátil. Com isso, haverá a vaporização da mesma e a solução perderá seu caráter básico e passa a ter o caráter neutro, de acordo com a reação abaixo:



O odor característico também não ficará por conta da vaporização da amônia.

---