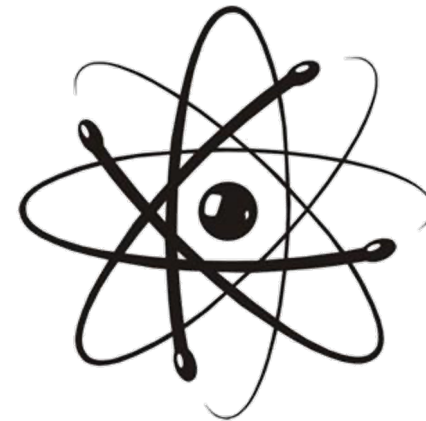


# Mistura de Soluções com Reações

**Prof. Francis Isotton**  
Química



## Mistura de Soluções com Reações

---

Calcule a massa de NaOH necessária para reagir totalmente com uma solução de 2 L de HBr 0,4 mol/L.

## Mistura de Soluções com Reações

---

Fez-se reagir 100 mL de uma solução de NaCl 0,5 mol/L com 100 mL de uma solução de AgNO<sub>3</sub> 0,1 mol/L em um erlenmeyer. Qual será a concentração do íon cloreto em solução?

## Mistura de Soluções com Reações

Os líquidos contidos em dois béqueres foram misturados. O béquer A continha 1 litro de solução 0,5 mol/L de ácido sulfúrico e, no béquer B, 1 litro de solução 0,5 mol/L de hidróxido de amônio. Após a reação completa, qual será a concentração molar de íons  $H^+$  na solução?



- a. 0,5 mol/L
- b. 0,25 mol/L
- c. 0,05 mol/L
- d. 0,025 mol/L
- e. 1 mol/L