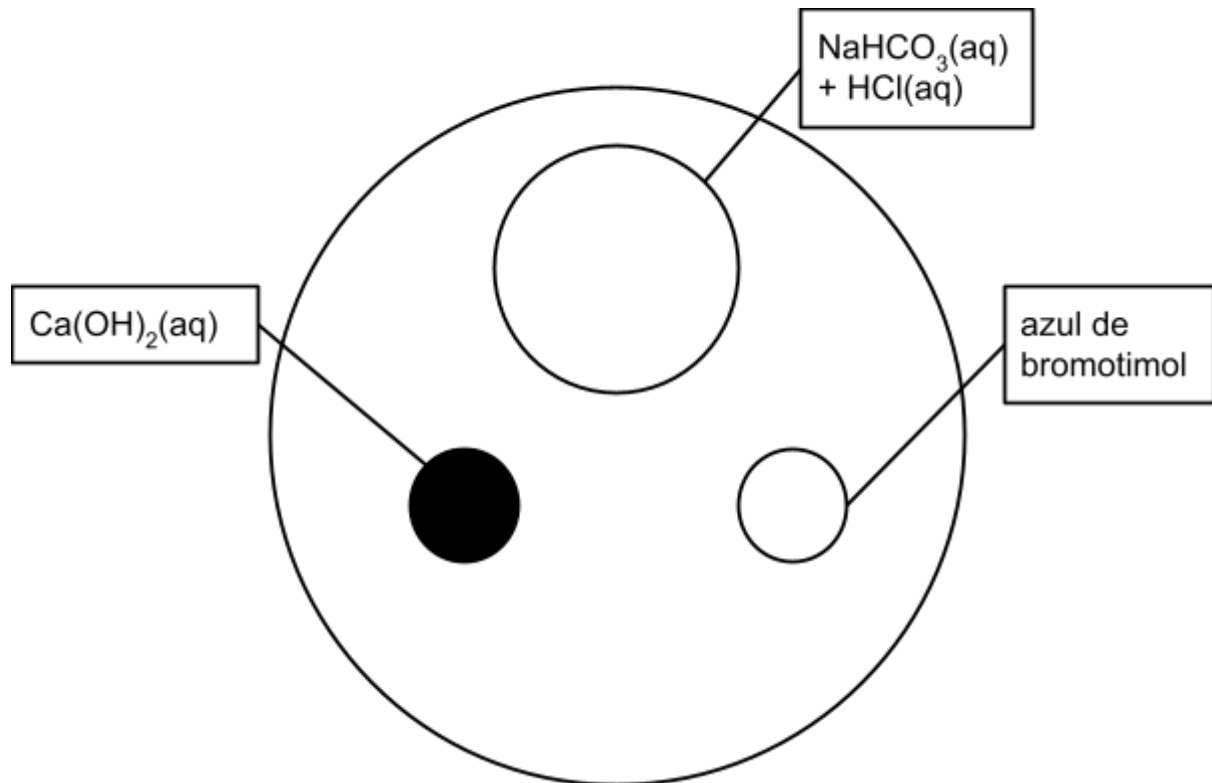


GÁS CARBÔNICO

Coloque a tampa plástica branca dentro da placa de Petri. Coloque alguns cristais de bicarbonato de sódio dentro da tampa (círculo maior na imagem abaixo).



Coloque 4 gotas da solução de hidróxido de cálcio (água de cal) na placa de Petri (círculo preto).

Coloque 4 gotas da solução de azul de bromotimol na placa de Petri (círculo branco).

DIÓXIDO DE ENXOFRE - SO_2

Coloque a tampa plástica branca dentro da placa de Petri. Coloque alguns cristais de sulfito de sódio dentro da tampa (círculo maior na imagem abaixo).

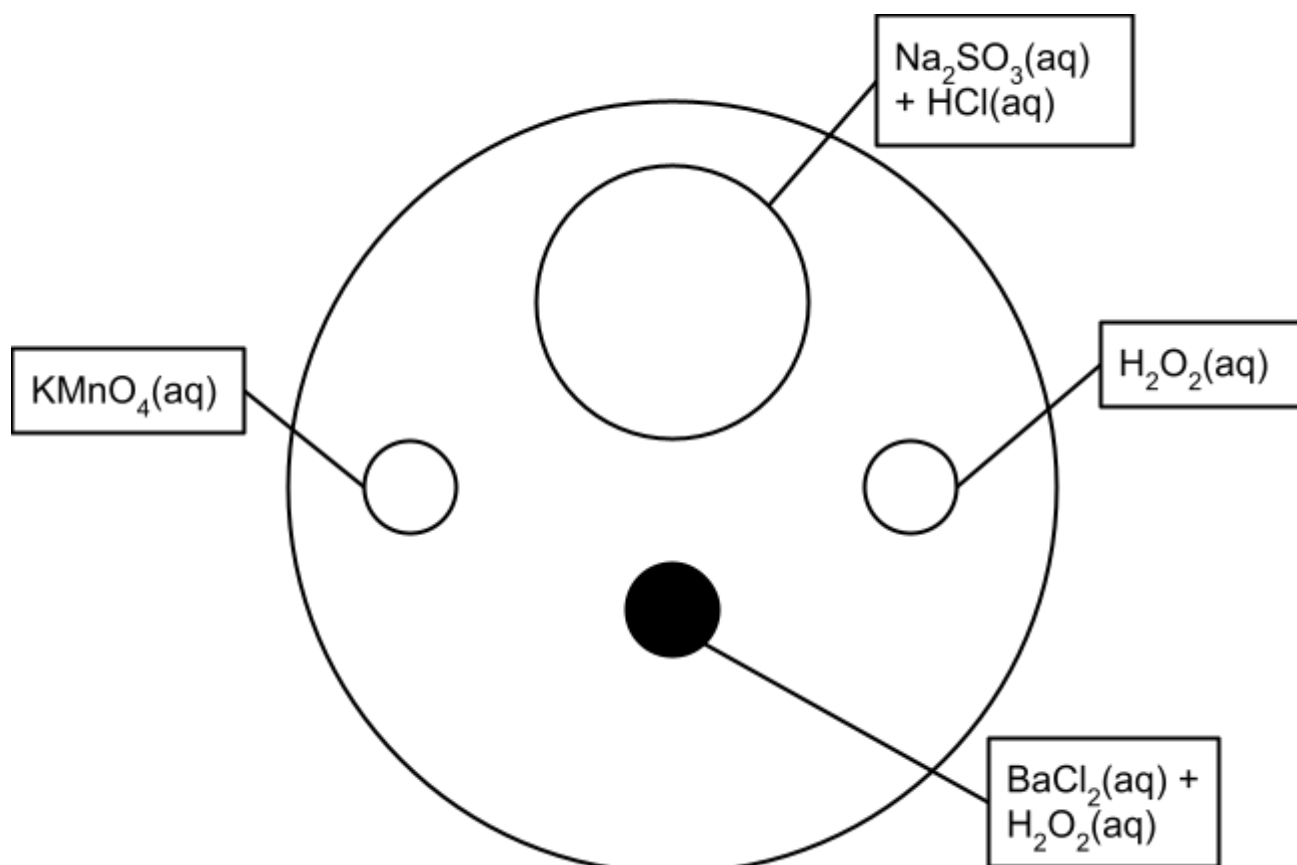
Coloque 2 gotas da solução de permanganato de potássio na placa de Petri.

Coloque 2 gotas de peróxido de hidrogênio (água oxigenada) na placa de Petri.

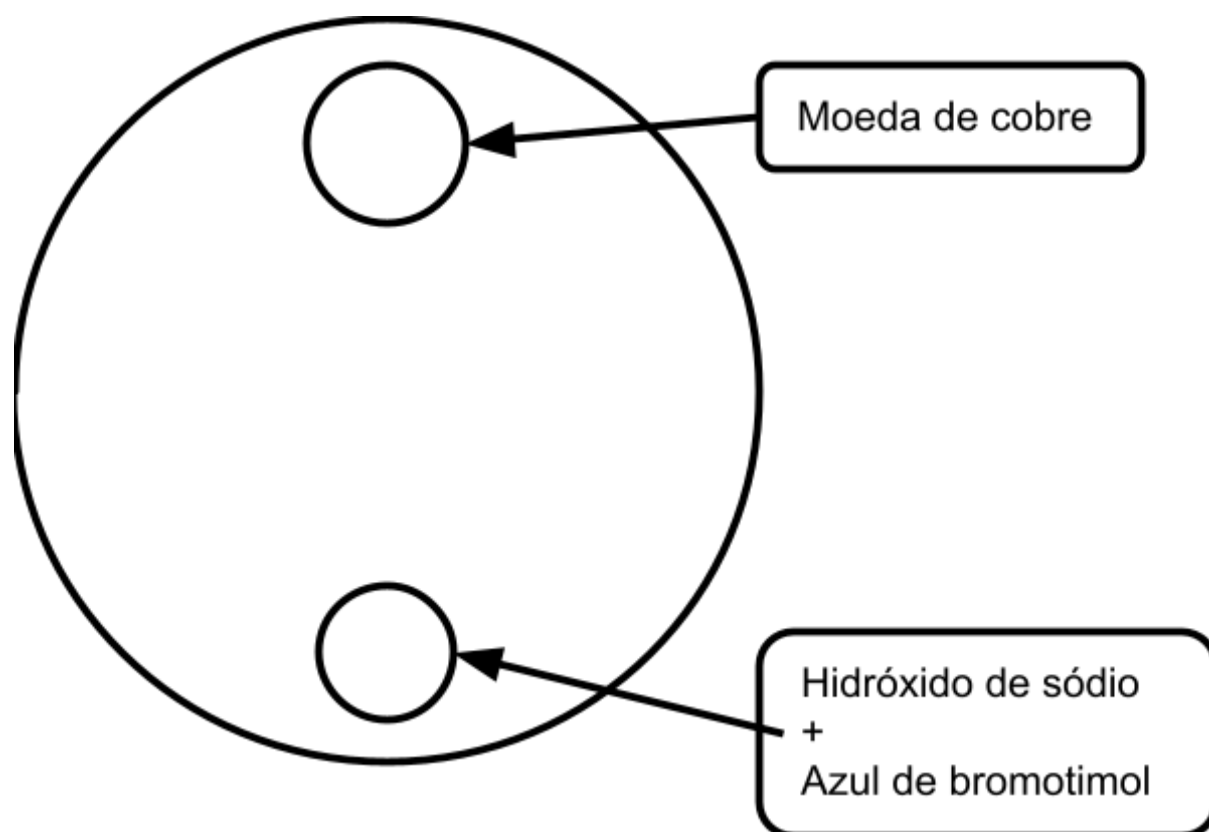
Coloque 2 gotas da solução de cloreto de bário e 2 gotas da solução de peróxido de hidrogênio na Placa de Petri (círculo preto).

Coloque 5 gotas da solução de ácido clorídrico sobre os cristais de sulfito de sódio na tampa e cubra imediatamente a placa de Petri com a tampa.

Observe o que ocorre nos próximos minutos. Teste a gota de peróxido de hidrogênio com o papel indicador universal.



Dióxido de nitrogênio



- 1 - Descreva o que acontece quando o cobre metálico reage com o ácido nítrico concentrado.
- 2 - Escreva a equação da reação entre o cobre e o ácido nítrico concentrado.
- 3 - Descreva o que acontece quando se coloca o dióxido de nitrogênio (NO_2) em contato com a solução de hidróxido de sódio com o indicador azul de bromotimol.
- 4 - Descreva o que acontece quando se coloca o dióxido de nitrogênio (NO_2) em contato com a solução de amônia em água.