

Preparazione dell'acido acetico

Scopo dell'esperimento. Preparazione dell'acido acetico per mezzo di una semplice reazione e suo riconoscimento all'odore.

Materiale occorrente

- _ spruzzetta con acqua;
- _ vetrino da orologio;
- _ acetato di potassio, CH₃COOK;
- bisolfato di potassio (solfato acido di potassio), KHSO₄;
- _ Spatola a cucchiaio.

Esecuzione dell'esperimento.



Mettere una punta di spatola di KHSO₄ in un vetrino da orologio, insieme alla stessa quantità di CH₃COOK, come mostrato nella figura a lato.

Con l'aggiunta di una piccola quantità di acqua mescolare i due composti e sminuzzarli con il dorso della spatola. Avviene la seguente reazione:

$$CH_3COOK + KHSO_4 \rightarrow CH_3COOH + K_2SO_4$$

Per stabilire che si è formato l'acido acetico CH₃COOH, basta annusare il miscuglio e sentire l'odore caratteristico, simile a quello dell'aceto ma molto più pungente.

