

Misturas Eutéticas na Bancada: Quando Dois Sólidos Viram Líquido (Parte 3)

Por Cristiano Ricardo · Publicado em 08/08/2012

Aula prática e aprofundamento do Prof. Cristiano Ricardo sobre misturas eutéticas na bancada: quando dois sólidos viram líquido no laboratório de farmacotécnica e farmácia magistral.

Versão online e eventuais atualizações:

<https://professor.cristianorichardo.com/post/misturas-euteticas-na-bancada-quando-dois-solidos-viram-liquido-2012-08-08>

Certos pares de substâncias sólidas, quando triturados juntos, sofrem rebaixamento acentuado do ponto de fusão e liquefazem-se espontaneamente em temperatura ambiente.

O fenômeno eutético

Ocorre com combinações clássicas como Cânfora + Mentol, Mentol + Timol ou Fenol + Resorcina.

Como contornar quando se deseja um pó?

Adicione um adsorvente inerte (como Dióxido de Silício Coloidal ou Carbonato de Magnésio) a cada componente separadamente antes de misturá-los suavemente sem fricção.

Dica de bancada do Professor

Se a intenção for formular um óleo para massagem ou solução tópica, a liquefação eutética é vantajosa e dispensa o uso de solventes aquecidos.

Caderno de Laboratório — Prof. Cristiano Ricardo

Disciplina de Farmacotécnica e Tecnologia Farmacêutica · Publicação de 08/08/2012 às 12:15.