PROVA AZUL	Questão	ENEM 2016	Curso e Colégio
1º DIA	46	05/11/2016	

Em sua formulação, o *spray* de pimenta contém porcentagens variadas de oleorresina de *Capsicum*, cujo princípio ativo é a capsaicina, e um solvente (um álcool como etanol ou isopropanol). Em contato com os olhos, pele ou vias respiratórias, a capsaicina causa um efeito inflamatório que gera uma sensação dor e ardor, levando à cegueira temporária. O processo é desencadeado pela liberação de neuropeptídios das terminações nervosas.

Como funciona o gás de pimenta. Disponível em: http://pessoas.hsw.uol.com.br. Acesso em: 1 mar. 2012 (adaptado)

Quando uma pessoa é atingida com o *spray* de pimenta nos olhos ou na pele, a lavagem da região atingida com água é ineficaz porque a

A) Reação entre etanol e água libera calor, intensificando o ardor.
B) Solubilidade do princípio ativo em água é muito baixa, dificultando a sua remoção.
C) Permeabilidade da água na pele é muito alta, não permitindo a remoção do princípio ativo.
D) Solubilização do óleo em água causa um maior espalhamento além das áreas atingidas.
E) Ardência faz evaporar rapidamente a água, não permitindo que haja contato entre o óleo e o solvente.

ALTERNATIVA	B	Curso e Colégio

O princípio ativo da pimenta é apolar portanto sua solubilidade em água, que é polar, é baixa.