

Questão 50

Leia o excerto e analise as três afirmações a seguir.

Todas as moléculas de uma parcela de ar contribuem para a pressão atmosférica. Como o vapor d'água é um gás, ele também contribui com um valor de pressão parcial, conhecido como pressão de vapor (e), aumentando ou diminuindo a pressão atmosférica. Quando a pressão de vapor (e) atinge seu valor máximo possível para uma determinada temperatura do ar, diz-se que o ar está saturado de umidade ou, em outras palavras, que o ar está cheio de vapor. Tem-se, portanto, a pressão de vapor de saturação (e_s). A umidade relativa é a razão entre a pressão de vapor (e) e a pressão de vapor de saturação (e_s).

(Ercília T. Steinke. *Climatologia fácil*, 2012. Adaptado.)

- I. A temperatura caracteriza uma variável para determinarmos a pressão de vapor de saturação.
- II. Os valores relativos à umidade do ar expressam a real quantidade de vapor d'água existente no ar, em milímetros.
- III. Quanto maior a umidade relativa do ar, maiores são as chances de chuva, pois a atmosfera está próxima do ponto de saturação.

Está correto o que se afirma em

- (A) I e II, apenas.
- (B) I e III, apenas.
- (C) I, II e III.
- (D) III, apenas.
- (E) II e III, apenas.

ALTERNATIVA B

Está correto o que se afirma em I, pois a temperatura é uma variável para determinar a pressão de vapor de saturação, uma vez que aumentando-a, eleva-se a taxa de evaporação o que faz crescer a taxa de vapor na atmosfera. Já a alternativa II está equivocada. A umidade do ar é medida em mililitros e a quantidade de vapor d'água na atmosfera representa na verdade a umidade relativa do ar. O que se lê em III também é verdadeiro. Quando há maior umidade relativa do ar, as chances de chuva também se ampliam dado maior ponto de saturação da atmosfera.

