1. Considere a informação que se segue.

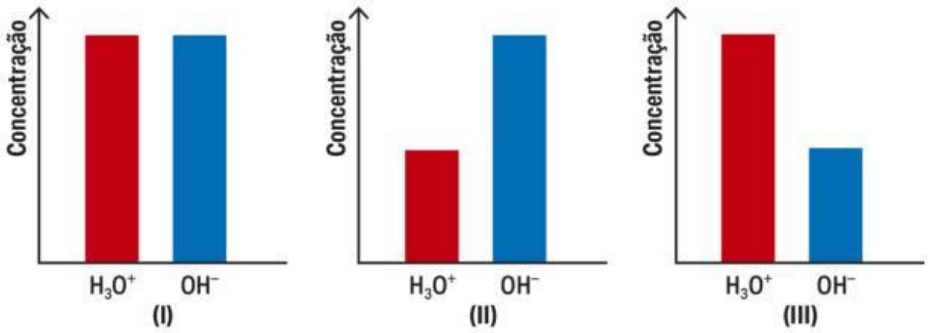
Arrhenius, em 1887, apresentou uma explicação teórica para a definição de ácido e de base, mas foi Brönsted e Lowry, em 1923, que propuseram uma definição de ácido e de base mais abrangente.

Selecione a opção correta, para cada uma das questões.

1. Segundo a teoria de Arrhenius, toda a substância que é constituída por átomos de hidrogénio é _____

2. Relativamente ao amoníaco, NH_3, é uma _____

2. Considere os esboços de gráfico que traduzem a comparação das concentrações em iões hidrónio e hidróxido, em soluções aquosas.



O caráter químico das soluções (I), (II) e (III), são respetivamente _____

LIVEWORKSHEETS