

#ESTUDOEMCASA

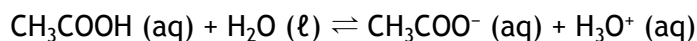
BLOCO N.º 46		DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som
ANO(S)	11º e 2º de Formação	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	<ul style="list-style-type: none"> <li>Interpretar reações ácido-base de acordo com Brønsted e Lowry, explicando o que é um par conjugado ácido-base.</li> </ul>	

**Título/Tema do Bloco**

Ácidos e bases em soluções aquosas

Atividade 1

Considera a seguinte equação química:



a) Classifique o comportamento da espécie  $\text{CH}_3\text{COOH}$  nesta reação química.

O ácido acético,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ , comporta-se como ácido de Brønsted e Lowry porque cede um protão,  $\text{H}^+$ , à água.

b) Indique os pares conjugados ácido-base desta reação.

$\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$

$\text{H}_3\text{O}^+ / \text{H}_2\text{O}$

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Fonte: Apresentação Ácidos e bases em soluções aquosas. Ionização de ácidos e de bases em água: pares conjugados ácido base. Espécies anfotéricas. Dissociação de bases. 11Q, Texto Editores (adaptada)