

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 43		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"> Identificar marcos históricos importantes na interpretação de fenómenos ácido-base, culminando na definição de ácido e base de acordo com Brønsted e Lowry. 	

Título/Tema do Bloco

Variação de temperatura e equilíbrio químico. Otimização de reações químicas.

Atividade 1

1. Classifique cada um das seguintes espécies em ácidos ou bases.

a) NH_3 → Base

b) H_2SO_4 → Ácido

c) HCl → Ácido

d) HBr → Ácido

e) NaOH → Base

f) Ca(OH)_2 → Base

Fonte: Apresentação Ácidos e bases. Evolução histórica. Ácidos e bases segundo Brønsted e Lowry, 11Q, Texto Editores (adaptada)

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Atividade 2

2. Escreva a equação química que traduz a reação pouco extensa do ácido acético CH_3COOH com a água.



Fonte: Apresentação Ácidos e bases. Evolução histórica. Ácidos e bases segundo Brønsted e Lowry, 11Q, Texto Editores (adaptada)

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X