

PRÁTICA 04 – MEDIDAS DO VALOR DE pH E SOLUÇÕES TAMPÃO

Pós-Laboratório

Alunos: _____ Data: ____ / ____ / _____

1. Com relação aos item 3.1, 3.2 e 3.3 da prática, preencha as tabelas a seguir:

Tabela 2 - Cor do indicador azul de bromo timol e valor do pH estimado da água destilada.

Condição	Cor	Valor do pH estimado
3.1.1		
3.1.2		
3.1.3		

Tabela 3 - Cores das soluções em diferentes indicadores e avaliação do valor de pH de cada solução.

Tubo	Volume/gotas			Indicador (4,0 gotas)	Cor da solução	Valor do pH	Faixa mais provável do valor de pH
	Acido acético	Acetato de sódio	Água				
01	20 gotas	-----	20 gotas	Alaranjado de metila			
02	20 gotas	-----	20 gotas	Azul de bromo timol			
03	20 gotas	-----	20 gotas	Fenolftaleína			
04	-----	20 gotas	20 gotas	Vermelho de metila			
05	-----	20 gotas	20 gotas	Azul de bromo timol			
06	-----	20 gotas	20 gotas	Fenolftaleína			
07	20 gotas	20 gotas	----	Alaranjado de metila			
08	20 gotas	20 gotas	----	Azul de bromo timol			
09	20 gotas	20 gotas	----	Fenolftaleína			

Tabela 4 - Efeito da adição de ácido ou base em solução tampão e em água pura.

Tubo	Volume/gotas			Indicador (4,0 gotas)	Condição	Cor da solução	Valor do pH mais provável da solução
	Acido acético	Acetato de sódio	Água				
10	20 gotas	20 gotas	----	Alaranjado de metila	Inicial		
	Adicione 10 gotas de HCl 0,1mol/L				Final		
11	-----	-----	40 gotas	Alaranjado de metila	Inicial		
	Adicione 10 gotas de HCl 0,1mol/L				Final		
12	40 gotas	40 gotas	----	Fenolftaleína	Inicial		
	Adicione 10 gotas de NaOH 0,1mol/L				Final		
13	----	----	40 gotas	Fenolftaleína	Inicial		
	Adicione 10 gotas de NaOH 0,1mol/L				Final		