

Aula Laboratorial - Títulações ácido-base e de precipitação_Turma 9

November 26, 2021 1:35 PM

Student Name	Score (%)	Score (#)	determinar a concentração de uma solução de ácido clorídrico, HCl (aq), um volume de 50,0 cm3 desta 1 point	No decorrer de uma titulação ácido-base, há um momento em que ocorre a viragem de cor na solução. Selecione a opção correta: 1 point	determinar a concentração de uma solução de ácido clorídrico, HCl (aq), um volume de 50,0 cm3 desta 1 point	ácido clorídrico, HCl, com uma solução-padrão de hidróxido de sódio, NaOH (aq), de concentração 0,100 1 point	padrão para determinar a concentração exata de uma solução de ácido acético, CH3COOH (Ka = 1,8 × 10-5), 1 point	titulação apresentados, o único que pode corresponder a uma titulação do tipo ácido- 1 point	relativa às Zonas de Viragem dos indicadores na Tabela da Figura, um indicador que pode ser utilizado numa 1 point	uma solução aquosa de ácido fórmico, HCOOH (Ka = 1,70x10-4), de concentração 0,10 M, com uma solução de 1 point	potássio que utilizou como indicador na determinação do teor em cloretos, para o qual Kps(Ag2CrO4) = 1 point	cloretos na água, é adicionado nitrato de prata, AgNO3 0,1 M, à amostra de água a analisar, à qual foram adicionadas algumas gotas de uma solução de cromato de potássio, K2CrO4. Sobre este método podemos dizer: 1 point
André Teixeira	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Ara 26612	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Ariana 126624	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	B. 0,164 M.	B. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em g/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Diogo 26628	60	6	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	B. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e junto do ponto de equivalência da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	C. O K2CrO4, funciona como indicador corado na titulação, sendo isso possível porque o Ag2CrO4 formado é menos solúvel do que o AgCl.
Duarte Bruschy	60	6	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	B. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e junto do ponto de equivalência da titulação.	C. 1,08 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	C. O K2CrO4, funciona como indicador corado na titulação, sendo isso possível porque o Ag2CrO4 formado é menos solúvel do que o AgCl.
Francisco	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Gonçalo Santos	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Inês Pires	80	8	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	B. Tornesol.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
JoaoDeAlmeidaPires	50	5	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	D. Amoniaco (NH3, aq) (Kb= 1,75× 10-5)	D. D	A. Verde de bromocresol.	D. 3,29 M.	B. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em g/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
João Mariz	80	8	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	A. 0,658 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	B. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o mais solúvel.
João Nobre 26617	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	B. 0,164 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	B. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o mais solúvel.
João Pedro Fernandes	70	7	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	C. O K2CrO4, funciona como indicador corado na titulação, sendo isso possível porque o Ag2CrO4 formado é menos solúvel do que o AgCl.
Lia	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	B. 0,164 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	C. O K2CrO4, funciona como indicador corado na titulação, sendo isso possível porque o Ag2CrO4 formado é menos solúvel do que o AgCl.
Maria Santos	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Mariana Tomás 26618	90	9	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Matilde Bastos	70	7	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	B. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e junto do ponto de equivalência da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	B. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em g/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Miguel Oliveira,	50	5	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	B. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e junto do ponto de equivalência da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	D. Amoniaco (NH3, aq) (Kb= 1,75× 10-5)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	B. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em g/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Ricardo Chana, 26516	80	8	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	B. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o mais solúvel.
Rodrigo Maurício 126622	100	10	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	B. 0,164 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Sofia Fonseca	100	10	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	D. 0,108 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	B. 0,164 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Érica Cunha	80	8	B. O ácido é o titulado e a base é o titulante.	A. A viragem de cor na solução é assinalada pelo indicador corado e ocorre junto do ponto final da titulação.	C. 1,08 mol dm-3	A. A	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	D. Fenolftaleína.	C. 0,329 M.	D. 453 = 1,7x10-12, sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag2CrO4, sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Class Scoring	78.18	7.82	100	81.82	90.91	95.45	86.36	90.91	72.73	22.73	77.27	63.64