

Aula Laboratorial - Titulações ácido-base e de precipitação_Resultados Turma 10
November 26, 2021 10:59 AM

Student Name	Score (%)	Score (#)	Com o objetivo de determinar a concentração de uma solução de ácido clorídrico, HCl (aq), um volume de 50,0 cm ³ desta solução foi titulada com uma solução-padrão de hidróxido de sódio, NaOH (aq), de concentração 0,100 M, 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	Com o objetivo de determinar a concentração de uma solução de ácido clorídrico, HCl (aq), um 1 point	Titularam-se 50,0 mL de ácido clorídrico, HCl, com uma solução-padrão de hidróxido de sódio, NaOH 1 point	Foi selecionada uma solução-padrão para determinar a concentração exata de uma solução de ácido acético, 1 point	Dos gráficos de curvas de titulação apresentados, o único que pode corresponder a uma 1 point	Considerando a informação relativa às Zonas de Viragem dos indicadores na Tabela da Figura, um indicador que 1 point	Titularam-se 50,0 cm ³ de uma solução aquosa de ácido fórmico, HCOOH (Ka = 1,70x10 ⁻⁴), de concentração 1 point	Considere o sal cromato de potássio que utilizou como indicador na determinação do teor em cloretos, para o 1 point	No método de Mohr para determinação do teor em cloretos na água, é adicionado nitrato de prata, AgNO ₃ 0,1 M, à amostra de água a analisar, à qual foram adicionadas algumas gotas de uma solução de cromato de potássio, 1 point
		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	A. Verde de bromocresol.	D. 3,29 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Ana Barradas	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	B. B	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	C. Azul de bromotímol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
André Lopes 26635	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	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	D. D	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Carolina	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	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	B. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em g/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
David Sousa	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	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	A. Verde de bromocresol.	A. 0,658 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Diogo Antunes	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	B. B	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	B. Tornesol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Filipa Raposo	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	C. C	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	B. B	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Inês Bastos	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	C. C	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	B. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o mais solúvel.
João Domingues	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 ocorre 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. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Leonor Cunha	80	8	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 (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	D. D	C. Azul de bromotímol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Madalena Galvão	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 (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Madalena Portijo	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	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Margarida Domingues	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	C. C	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	C. Azul de bromotímol.	C. 0,329 M.	A. s ₂ = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Mariana Santos	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	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	A. Verde de bromocresol.	A. 0,658 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Marta Silva	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	A. Verde de bromocresol.	A. 0,658 M.	C. s ₂ = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em g/L.	C. O K ₂ CrO ₄ funciona como indicador corado na titulação, sendo isso possível porque o Ag ₂ CrO ₄ formado é menos solúvel do que o AgCl.
Monica Rosa	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	B. B	B. Hidróxido de sódio (NaOH, aq)	C. C	A. Verde de bromocresol.	D. 3,29 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Sara Ribeiro	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.	C. 1,08 mol dm ⁻³	B. B	A. Ácido clorídrico (HCl, aq)	A. A	C. Azul de bromotímol.	A. 0,658 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	B. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Teresa Schmidt	30	3	D. Após a adição de 20,0 cm ³ da solução básica, a solução no Erlenmeyer tem um pH superior a 7.	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	C. C	D. Amoniaco (NH ₃ , aq) (K _b = 1,75x 10 ⁻⁵)	C. C	A. Verde de bromocresol.	C. 0,329 M.	D. 4x3 = 1,7x10 ⁻¹² , sendo s a solubilidade do sal em mol/L.	D. Ocorre a precipitação fracionada de dois sais, o AgCl e o Ag ₂ CrO ₄ , sendo o AgCl o que precipita primeiro, porque é o menos solúvel.
Teresa25958	50	5										
Class Scoring	56.11	5.61	94.44	33.33	94.44	55.56	38.89	77.78	0	0	83.33	83.33