

LICEU PROVINCIAL GONCALO VELHO, EM VIANA-DO-CASTELO

Cópia das pentes práticas de química, distribuídas aos examinados de

2º ciclo na época de Julho de 1940

de em	<u>ONTO'S</u> Assunto	Turnos	de vezes
1	Preparação de amoníaco e verificação das suas propriedades. Que peso deverá empregar-se de reagentes para a obtenção de 40 litros de amoníaco?	2º, 3º, 4º e 6º	4
	Verificação da existência num composto orgânico, de Carbene, Hidrogénio. Indicar a forma sumária como poderíamos determinar em peso esses elementos numa dada porção do composto.	1º, 2º, 3º, 4º e 6º	5
3	Determinação de grau de acidez de uma porção dada de água, acidulada pelo ácido sulfúrico (25 e. e.) pelo método de neutralização.	2º, 3º, 4º e 5º	4
4	Preparação de anidrido carbônico no aparelho elásico e verificar as suas principais propriedades. Determinar as quantidades necessárias de reagentes a empregar para a obtenção de 50 litros de anidrido carbônico.	1º, 2º e 3º	3
5	Preparação da etina (acetileno). Verificação das suas principais propriedades. Determinação do peso dos reagentes a empregar para a obtenção de 100 litros de acetileno.	2º, 3º, 4º, 5º e 6º	5
6	Saponificação de 50 e. e. de azeite e determinação do peso da sabão formado e equação de formação.	1º, 2º, 3º, 4º, 5º e 6º	6
7	Verificar e poder reduzir da glicose. Comparar com o sacarose e evidenciar as diferenças entre os dois açúcares. Mostrar em que consiste a inversão de açúcar	1º, 2º e 6º	3
8	Desleiação de halogénios pela água de cloro. Que porção de cloro deverá conter-se nessa água para desleiação total de iodo num soluto de iodeto de potássio, a 1º, em 80 e. e. de soluto?	2º	1
9	Determinação de riqueza alcóólica de um vinho. Achar o equivalente de grau alcóolométrico metade no alcôometro centesimal, em graus Cartier.	1º, 2º, 3º, 4º e 5º	5
10	Preparação de ácido clorídrico e verificação das suas propriedades. Que peso de reagentes é necessário empregar para obter 25 litros de ácido?	1º, 2º, 5º e 6º	4
	Preparação de etanol (ou etanol etílico) e verificação das suas principais propriedades. Que peso de reagentes deveria empregar-se para obter 250 gramas de etanol?	1º e 6º	2

2	Preparação de ácido azótico por meio de sub-bique de amoníaco. Que pesos deverá emregar-se de reagentes para obter 270 gramas de ácido? Ver fórmula da equação da reação de formação do ácido?	1º, 3º e 6º	3
	Preparação da soda cáustica. Indicação da mar- cha da reação pela equação respectiva e determi- nação do peso de reagentes a empregar para a obtenção de 150 gramas de soda cáustica.	1º, 3º, 4º, 5º e 6º	5
4	Preparação de metano e verificação das suas pro- priedades. Que pesos deverá emregar-se de reagentes para obter 150 gramas de metano?	1º, 3º, 4º, 5º e 6º	5

LICEU PROVINCIAL GONCALO VELHO, EM VIANA-DO-CASTELO

Cópia dos pentes práticos de Química, distribuídos aos examinados de 2º círculo
na época de Outubro de 1940

de ordem	PONTOS Assunto	Turnos	de verbas
1.	Preparação do etenal ou aldeído acético. Verificação das principais propriedades. Que peso de reagentes deverá pregar para obter 20 gramas de etenal?	Unico	1
2	Preparação de amoniáce e verificação das suas propriedades. Que peso deverá empregar-se de reagentes para a obtenção de 5 litros de amoniáce?	"	"
3	Preparação da etina (acetilene). Verificação das suas principais propriedades. Determinação do peso de reagentes a empregar para a obtenção de 3 litros de acetilene.	"	"
4	Preparação do ácido azótico por meio de alambique de laboratório. Que pesos deverá empregar-se de reagentes para obter 10 gramas de ácido? Verificação das propriedades do ácido.	"	"
5	Preparação do ácido clorídrico e verificação das suas propriedades. Que peso de reagentes é necessário empregar para obter 2 litros de ácido?	"	"
6	Determinação do grau de acidez de uma solução dada de água, acidulada pelo ácido sulfúrico (25 e.c.) pelo método da neutralização.	"	"
7	Verificar e pedir recutar da glicose. Comparar com a sacarose e evidenciar as diferenças entre os dois açúcares. Mestrar em que consiste a inversão do açúcar.	"	"