LICEU NACIONAL DE JAIME MONIZ

Exames práticos de QUÍMICA

Época Turno

Ponto n. 1 -Operações de laboratório-trituração,dissolução,filtração,evaporação e destilação-Cl Na

" " 2 -Exercícios de técnica corrente:trabalho de vidro- cortar,dobrar em ângulo agudo e recto, afilar,fichar e formao ampolas com tubo de vidro.

" " 3 -Montar o aparelho para a preparação do Hidrogénio.

" " 4 -Montar o aparelho para a preparação do Cloro

" " 5 -Preparação do hidrogénio e verificação de algumas propriedades

" " 6 -Preparação do Oxigenio

" " 7 -Preparação do Cloro

" " 8 -Preparação do Amoniaco

" " 9 -Preparação do Ácido clorídrico

" " 10 -Preparação do Ácido Sulfurico

" " 11 -Preparação do Ácido Azótico

" " 12 -Preparação de Anidrido Sulfurico

" " 13 -Preparação do Anidrido Carbonico

" " 14 -Preparação da Soda Caustica

" " 15 -Reconhecimento do Carbono e do hidrogenio numa substância organica

" " 16 -Preparaçao do metano e verificação de algumas propriedades

" " 17 -Preparação do etileno e verificação de algumas propriedades.

" " 18 -Preparação do acetileno e verificação de algumas propriedades

" " 19 -Riqueza alcoolica de um vinho.Propriedades do alcool.

Exames práticos de QUÍMICA

Época Turno

Ponto n. 20 -Oxidação do alcool pela mistura cromo-sulfurica. Propriedades reductoras dos aldeidos.

" " 21 -Formação dos ésteres.

" " 22 -Saponificação de uma gordura. Formação de um sabão.

" " 23 -Ensaios por via húmida. 4 precipitações, 1 por cada grupo, deslocamento de halogénios: 1 oxidação (sal ferroso) e uma redução (sal férrico)

" " 24 -Ensaios de neutralização:
Num copo há 10 cm 3 dum soluto de soda caustica. Para a sua completa neutralização gastaram-se X cm3 de um soluto normal de ácido cloidrico.
Pregunta-se:
1) Quantos gramas de soda caustica estão dissolvidos nos 10 cm3 de liquido do copo.
2) Qual a concentração de soluto básico do copo, dado em gramas de soda por litro do soluto?

" " 25 -Num copo há 10 cm3 de um soluto de ácido cloridrico. Para a sua completa neutralização gastaram-se X cm3 de um soluto normal de soda caustica. Pregunta-se:
1) Quantos gramas de Cl H estão dissolvidos nos 10 cm3 do liquido do copo?
2) Qual é a concentração do liquido ácido. do copo dado em gramas de ácido por litro.

LICEU NACIONAL DE JAIME MONIZ

Exames práticos de QUÍMICA

Época Turno

Ponto n. 1 -Reconhecimento do carbono e hidrogénio numa substância orgânica

" " 2 -Preparação do anidrido carbonico e verificação de algumas propriedades.

" " 3 -Operações de laboratório. Trituração, dissolução, filtração, evaporação, destilaçao.

" " 4 -Preparação do cloro.

" " 5 -Num copo há 10 cm^3 de um soluto de Cl H. Para a sua completa neutralização gastaram-se x cm^3 dum soluto normal de soda caustica. 1) Quantos gramas de ClH estão dissolvidos nos 10 cm^3 do liquido do copo? Qual a contentraçao do soluto do copo, dada em gramas de ácido por litro do soluto.

" " 6 -Preparação do ácido azôtico e verificaçao de algumas propriedades.

Ponto 5