Liceu Nacional Alves Martins - Viseu

Relação dos pontos práticos de Química que foram distribuídos nos diferentes turnos de examinandos do 2.º ciclo nas épocas de Julho e de Outubro de 1940, com a indicação do turno e da época em que saíram.

Ponto n.º 1 -Prepare o acetileno e verifique algumas das suas propriedades -Julho- 2º a 4º, 6º, 7º, 9º, 10º, 12º a 16º, 20º -Outubro-1º ~~Outubro 1º~~

Ponto n.º 2 -Prepare o acido azótico e verifique algumas das suas propriedades -Julho-1º a 3º, 5º, 8º a 11º, 13º a 16º -Outubro 1º

Ponto nº 3 - Prepare o acido cloridrico e verifique algumas das suas propriedades -Julho 2º a 4º, 6º, 7º, 9º a 16º-Outubro-1º, 2º

Ponto n.º 4 -Prepare o aldeido acítico e verifique algumas das suas propriedades-Julho-1º, 4º, 5º, 6º, 7º, 14º, 15º, 17º a 20º-Outubro -1º e 2º.

Ponto n.º 5 -Prepare o amoníaco e verifique algumas das suas propriedades.-Julho- 1º, 3º, 6º, 7º, 9º, 12º, 14º, 15º, 17º a 20º -Outubro- 1º, 2º.

Ponto n.º 6 -Prepare o anidrido carbónico e verifique algumas das suas propriedades-Julho 1º, 5º a 9º, 11º, 14º, 15º, 17º a 20º -Outubro -1º

Ponto n.º 7 -Prepare o anidrido sulfuroso e verifique algumas das suas propriedades-Julho 1º a 3º, 9º, 12º, 14º, 15º, 17º, 19º -Outubro -2º.

Ponto n.º 8 -Prepare o etileno e verifique algumas das suas propriedades -Julho- 1º, 4º, 5º, 8º, 9º, 11º, 14º, 17º a 20º -Outubro -2º

Ponto n.º 9 -Verifique a presença de ésteres, fazendo reagir algumas das substâncias que estão sôbre a mesma-Julho -1º, 2º, 4º, 6º, 7º, 9º, 12º, 14º, 15º, 17º, 19º -Outubro -1º e 2º.

Ponto n.º 10-Prepare o hidrogénio e verifique algumas das suas propriedades -Julho -1º, 4º, 6º, 7º, 9º, 14º, 15º, 17º, 19º, 20º -Outubro -1º, 2º.

Ponto n.º 11-Prepare o metano e verifique algumas das suas proprie-

dades-Julho-1º, 2º, 5º, a 7º, 9º, 12º, 14º, 15º, 17º, 20º -Outubro -1º e 2º.

Ponto n.º 12 -Neutralize 10 c.c. da solução de soda cáustica que está sôbre a mesa e diga qual a sua concentração- Julho- 1º, 3º, 4º, 6º, 10º, 12º, 13º, 16º, 17º, 19º, 20º -Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 13 -Neutralize 10 c.c. da solução de ácido sulfúrico que está sôbre a mesa e diga qual a sua concentração.- Julho- 2º, 3º, 5º, 8º, 11º, 13º, 16º a 20º-Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 14 -Prepare o oxigénio e verifique algumas das suas propriedades -Julho-1º, 3º, 5º a 8º, 10º, 11º, 13º, 16º, 18º-Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 15 -Prepare a potassa cáustica e verifique algumas das suas propriedades -Julho-3º, 5º, 7º 8º, 10º a 13º, 16º, 18º e 20º-Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 16 -Reconheça a existência do carbono e hidrogénio nas substâncias orgânicas que estão sôbre a mesa -Julho- 2º a 8º, 10º a 13º, 16º, 18º -Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 17 -Determine a riqueza alcoólica do vinho que está sôbre a mesa- Julho- 2º, 3º, 5º, 8º, 10º a 14º, 16º a 18º, 20º- Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 18 -Saponifique a gordura (azeite) que está sôbre a mesa -Julho- 1º, 3º a 5º, 7º, 8º, 10º a 13º, 16º, 18º- Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 19 -Prepare a soda cáustica e verifique algumas das suas propriedades- Julho-2º, 5º, 6º, 8º, 10º, 11º, 13º, 16º, 18º, 19º -Não saiu em Outubro.

Ponto n.º 20 -Prepare o ácido clorídric, digo, sulfídrico e verifique algumas das suas propriedades -Não saiu.

Ponto n.º 21 -Prepare o cloro e verifique algumas das suas propriedades -Não saiu.

Ponto n.º 22 -Triture a substância que está sôbre a mesa, disolva-a, filtre, e eleve a solução a secura- Não saiu.

Ponto n.º 23 -Realize a cristalização, por via sêca, do enxofre e faça ensaios de precipitação com os reagentes que estão sôbre a mesa- -Não saiu

Ponto n.º 24 -Servindo-se dos utensílios que tem sôbre a mesa, prepare as rôlhas, dobre os tubos precisos e monte um aparelho com o qual pudesse preparar o etileno-Não saiu.

Ponto n.º 2 5º -Servindo-se das substâncias que estão sôbre a mesa faça alguns ensaios por via húmida: precipitação deslocamento de halogénios, oxidações e redução-Não saiu.