Liceu Nacional de Viana do Castelo

Ano lectivo de 1948-1949
Exames de 6º anos (periodo transitorio)

1ª Época

Prova Prática de Quimica

Ponto nº

1 Monte o aparelho para a preparação do Anidrido Sulfuroso
a) Faça o esquema do aparelho

b) Prepare o gás e encha com ele 2 frascos, rolhe-os e guarde-os

c) Escreva a equação Quimica que traduz a reacção

2 Introduza num dos frascos, contendo gás, as flores que lhe foram dad

a) Que observou?

b) Como explica o fenómeno

3 Deite no segundo frasco, contendo gás, umas gotas de ácido azótico concentrado

a) Que observou?

b) Junte ao conteudo do frasco umas gotas de água e investigue se houve formação de ácido sulforico.

Liceu Nacional de Viana do Castelo

Ano lectivo de 1948-1949
Exames de 6º anos (periodo transitorio)

1ª Época

Prova Prática de Quimica

Ponto nº

1 Monte o aparelho para a preparação do Anidrido Sulfuroso

a) Faça o esquema do aparelho

b) Prepare o gás e encha com ele 2 frascos, rolhe-os e guarde-os

c) Escreva a equação Quimica que traduz a reacção

2 Intreduza num dos frascos, contendo gás, as flores que lhe foram dadas

a) Que observou?

b) Como explica o fenómeno

3 Deite no segundo frasco, contendo gás, umas gotas de ácido azótico concentrado

a) Que observou?

b) Junte ao conteudo do frasco umas gotas de àgua e investique se houve formação de ácido sulforico.

Liceu Nacional de Viana do Castelo

Ano lectivo de 1948-1949

Exame de 6º ano9(periodo transitório)

1ª Época

Prova prática de Química

Ponto nº

1º- Monte o dispositivo apropriado para a preparação do amoníaco.

a) Faça o esquema do aparelho.

b) Prepare o gás e encha com ele dois balões, rolhe-os e guarde-os.

c) Escreva a equação química que traduz a reacção.

2º- Ponha em evidência a solubilidade do gás.

a) Como procedeu?

b) Explique o fenómeno do repuxo.

3º- Faça uma solução aquosa do gás e observe a sua acção sobre:

a) Soluto de nitrato de chumbo.

b) Soluto de nitrato de prata.

c) Aos resultados obtidos em (3) junte amónia em excesso e registe o que se passou.

Liceu Nacional de Viana do Castelo

Ano lectivo de 1948-1949

Exame do 6º ano (periodo transitório)

prova prática de Quimica

1 ª - Época Ponto nº

I - Prepare, num dispositivo conveniente, o àcido cloridrico.

II - Ponha em evidencia a solubilidade do gáz.

a) como procedeu ?

b) Explique o que observou.

III - Faça uma solução aquosa do gás cloridrico e descreva, traduzindo também por equação, a sua acção sôbre:

a) Soluto dum sal de prata

b) Soluto dum sal de chumbo

c) Soluto dum sal mercuroso.

Liceu Nacional de Viana do Castelo

Ano lectivo de 1948-1949

Exames de 6º ano (periodo transitório)

1ª Época

Prova Prática de Química

Ponto nº

1 Meça ...c.c da amostra do vinho que lhe for dada para determinar a sua riqueza alcoólica.

a) Monte o aparelho.

b) Faça um esquema do aparelho.

c) Como procede para a determinação da riqueza alcoólica dum vinho ?

2 A que conclusões chegou ?

3 Nas propriedades do alcoól verifique a seguinte :

Fazendo reagir o alcoól com o sódio que fenómeno observa ?

a) Quais os produtos da reacção?

b) Escreva a equação química que traduz essa reacção.

c) Inflame o gás obtido utilizando um dispositivo adequado

LICEU NACIONAL DE VIANA DO CASTELO

Ano lectivo de 1948-1949

Exame do 6º ano (período transitório)

1ª época -Prova prática de **Q U Í M I C A** .

Ponto nº ___

§§

1 -Monte o aparelho para a preparação do oxigénio

a) Faça um esquema do aparelho;

b) Escreva a equação química que traduz a reacção,

2 -Prepare o gaz e encha com ele dois frascos

a) Proceda à combustão do carvão e do ferro;

b) Como operou?

c) Que conclusões tirou dessas experiências?

3º -Deite o conteudo do tubo,onde preparou o gaz,num balão e junte-lhe água.

a) Filtre o soluto;

b) Trate o filtrado por umas gotas de soluto de nitrato de prata;

c) A que conclusões chegou?

Liceu Nacional de Viana do Castelo

Ano lectivo de 1948-1949

Exame de 6º Ano(periodo transitório)

Prova prática de Química

Ponto nº

1º Investigue se as amostras A e B são de substâncias orgânicas.

(utilize no reconhecimento o óxido cúprico)

a) Faça um esquema do dispositivo utilizado.

b) Como procedeu?

c) Explique convenientemente os fenómenos observados.

2º- Verifique se as amostras dadas, no caso de serem orgânicas, reduzem o Licor de Fehling e o Soluto de Nitrato de Prata amoniacal.

3º - Na verificação das propriedades em (2) diga:

a) Que obervou a respeito do Licor de Fehling?

b) Que observou a respeito do nitrato de prata amoniacal?