



INSTITUTO DE ODIVELAS

2º CICLO

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA

Proponho ..... valores Nota votada ..... valores

Vogal examinadora..... Presidente do Juri .....

Nome..... Nº .....

---

PONTO Nº 2

1) - Disponha o material de modo a preparar anidrido carbónico partindo do calcário.

Faça o esquema do dispositivo empregado e escreva a equação química que traduz esta preparação.

2) - Proceda de modo a verificar o que se passa na reacção do anidrido carbónico com a água de cal . Traduza por equações químicas os fenómenos que observou .

3) - Proceda de modo a verificar a incombustibilidade do gas carbónico , faça um esquema que mostre o dispositivo que utilizou.

4) - Proceda de modo a verificar a solubilidade do anidrido carbónico em água e as propriedades ácidas ou básicas deste soluto.

INSTITUTO DE CIÉNCIAS

2º CICLO

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA

Proponho ..... valôres

Notav votada..... valôres

Vogal examinadora ..... Presidente do Juri .....

Nome ..... N° .....

---

PONTO N° 3

- 1) - Prepare em aparelho adequado o amoniaco.
- 2) - Recolha em 500 cm<sup>3</sup> de água , durante 5 minutos o gas que se liberta e determine numa fracção desse volume ( 50 cc ) a percentagem de amoniaco - peso por volume .
- 3) - Calcule a quantidade de sulfato de amônio que obtaria com a amônia existente em os 500 cm<sup>3</sup>.