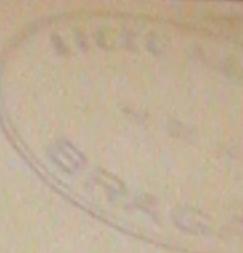


PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 1



- É-lhe dada uma substância sólida - A
1 - Verifique se a substância tem reação ácida, básica ou neutra.
2 - Aqueça uma porção e se libertar gases veja se se trata:
a) de oxigénio
b) de amoníaco
c) de anidrido carbônico.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 2

- 1 - Monte um aparelho para preparar hidrogénio; prepare depois cloro frio enchendo dois frascos.
2 - Faça arder o hidrogénio no seio de cloro e identifique o produto formado.
3 - No outro frasco com cloro faça arder uma vela; observe e interprete.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 3

- 1 - Prepare o amoníaco.
2 - Verifique a ação da amónia, preparada, em quantidade diminuta e depois em excesso sobre os salutes do: sulfato ferroso, sulfato de zinco, sulfato de cobre, e cloreto de crómio. Indique os solúveis em excesso.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 4

- 1 - Prepare um sabão.
2 - Agite o soluto de sabão com água salgada. Que observa?
3 - " " " " com um soluto de cloreto de cálcio. Que observa?
4 - Agite o soluto de sabão com uma gota de ácido sulfúrico.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 5

- 1 - Num tubo de ensaio prepare o amoníaco.
2 - Verifique a solubilidade na água.
3 - Neutralize 20 c.c. de amónia e proceda de modo a dizer a concentração do soluto preparado. Empregue um soluto de ácido clorídrico contendo 3,6 gramas por litro.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 6

- 1 - Reconheça a existência de carbene e hidrogénio na amostra de amido dada.
2 - É-lhe fornecida uma amostra com amido e nitrate de potássio. Proceda de modo a obter uma porção de nitrate de potássio puro e seco.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 7

- 1 - Prepare certa quantidade de ácido clorídrico.
2 - Mostre que o ácido é muito solúvel na água.
3 - Num tubo de ensaio deite um soluto diluído de um sal de chumbo ao qual juntará umas gotas de soluto preparado; aqueça depois à ebulição. Observe e interprete o fenômeno.

PROVA PRÁTICA DE QUÍMICA - PONTO N° 8

- 1 - Prepare oxigénio e encha um frasco desse gás.
2 - Obtenha, no frasco, por síntese, o anidrido fosfórico e depois o ácido metafosfórico.
3 - Determine a percentagem de ácido da solução supra pela sódia cáustica sabendo que este soluto contém 4 gramas de base por litro.

- 1 - Prepara o sulfato de cobre e observa a sua solubilidade.
2 - Prepara o sulfato de ferro e observa a sua solubilidade.
3 - Prepara o sulfato de chumbo e observa a sua solubilidade.

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 20

- 1 - Prepara o sulfato ferroso.
2 - Califica-se o óxido de ferro que se tem.
3 - Põe sulfato de ferro obtido da fusão do óxido de ferro e óxido de ferro-ferroso. Faz-se a fusão e verifica-se se sólido funde em fogo ou sólido funde em lama.

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 21

- 1 - Se prepara hidróxido ferroso e se coloca soluto que se desolve, hidroxílio, óxido e sulfato ferroso por parte da sua propriedade hidrosolúvel.
2 - Verifica-se a precipitação por parte da sua propriedade.
3 - Verifica-se a reação da água sobre o óxido de ferro da seguinte forma:

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 22

- 1 - Introduz-se a solução clorídrica no vinheta fundo.
2 - Verifica-se se o óxido funde sobre a solução.
3 - Verifica-se se o óxido funde na solução.

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 23

- 1 - Prepara o sulfato.
2 - Introduz-se o óxido correspondente ao óxido correspondente e continua-se para que sólido dissolva-se no hidroxílio ferroso.
3 - Põe sulfato e óxido de ferro que se evapora de óxido exposto ao ar.
4 - Verifica-se se o óxido de ferro funde sobre o sulfato ferroso.

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 24

- 1 - Prepara o oxigénio e mete com ele no frasco.
2 - Põe esse frasco a óxido de sulfato sulfuroso e prepara gasfogo na calda do gás na funda.
3 - Introduz-se a solução preparada (admitindo ser uma solução de sulfato ferroso) servindo-se de um soluto de sódio clorato que contém 5 gr de base por litro.

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 25

- 1 - Prepara o óxido e quente e recolhe-se em 3 frascos preparando ainda um pouco de óxido de óxido.
2 - Introduz-se o óxido de óxido sobre a terracota que é uma vela acesa.
3 - Dissolve-se o óxido de óxido sulfato ferroso e junta-lhe água de cima da preparada, que observa?

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 26

- 1 - Prepara o óxido azotico e faz-se uma experiência que prove a sua natureza sulfatante.
2 - Em funda de óxido de óxido de óxido, junta água destilada e depois óxido azotico, que observa?
3 - Toma 100 ml de soluto de óxido azotico e neutraliza-se com um soluto de sódio clorato contendo 50 gr de base por litro.

EXPERIMENTO DE QUÍMICA - PESO 10 27

- 1 - Prepara o óxido sulfúrico e reconhece a sua solubilidade na água.
2 - Observa a ação do gás sobre o óxido azotico.
3 - Observa a ação do óxido sobre os seguintes solutos: sulfato de cobre, sulfato de zinco e nitrito de ácido.