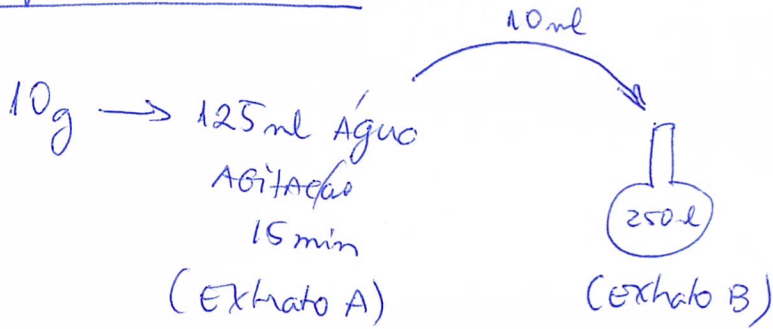


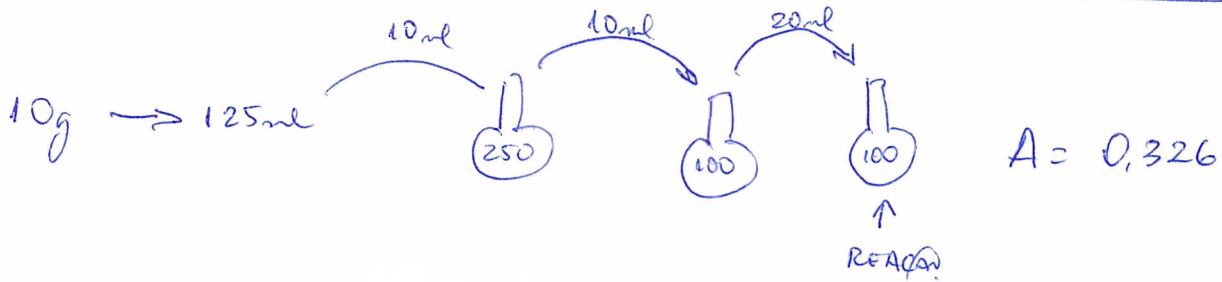
# Prova prática

1

## Preparo do Extrato



1



$$y = 1,03x + 0,092$$

$$0,326 = 1,03x + 0,092$$

$$0,326 - 0,092 = 1,03x$$

$$x = \frac{0,234}{1,03} = \boxed{0,227 \text{ mg DE P}}$$

UNIDADE DADA NA CURVA DE CALIBRAÇÃO

## Cálculo para a massa da amostra.

$$10g \text{ — } 125ml$$
$$x \text{ — } 10ml$$

$$x = 0,8g \text{ — } 250ml$$
$$y \text{ — } 10ml$$

$$y = 0,032g \text{ — } 100ml$$
$$z \text{ — } 20ml$$

$$z = 0,0064g = 6,4 \text{ mg.}$$

## Cálculo da porcentagem.

$$6,4 \text{ mg amostra — } 0,227 \text{ mg P}$$

$$100 \text{ mg — } w$$

$$\boxed{w = 3,55\% \text{ DE P}}$$

$$6,4 \text{ mg — } 0,227 \text{ mg P}$$

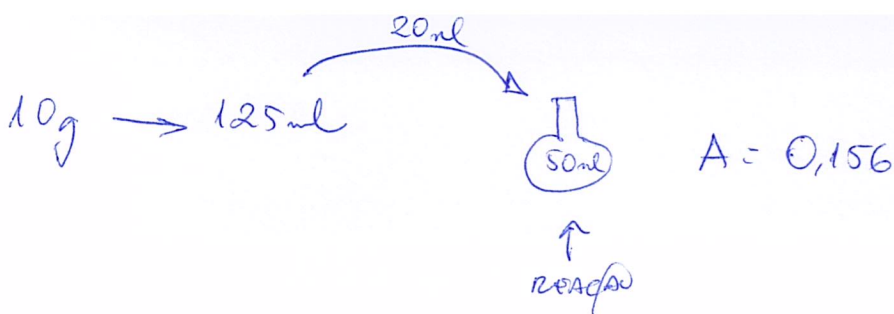
$$1000 \text{ mg — } R$$

$$R = 35,5 \text{ mg/g ou}$$

$$\boxed{35,5 \text{ g/kg}}$$

2

2



$$y = 0,102x + 0,003$$

$$0,156 = 0,102x + 0,003$$

$$0,156 - 0,003 = 0,102x$$

$$x = 1,5 \text{ mgL}^{-1} \text{ Fe}$$

UNIDADE DADA  
PELA CURVA DE  
CALIBRAÇÃO.

CALCULO DA QUANTIDADE DE FERRO NO  
Balão de 50 ml.

$$1,5 \text{ mg} \text{ — } 1000 \text{ ml}$$

$$x \text{ — } 50 \text{ ml}$$

$$x = 0,075 \text{ mg de Fe no Balão de 50 ml}$$

cálculo para a MASSA DA Amostra

$$10 \text{ g} \text{ — } 125 \text{ ml}$$

$$x \text{ — } 20 \text{ ml}$$

$$x = 1,6 \text{ g de Amostra}$$

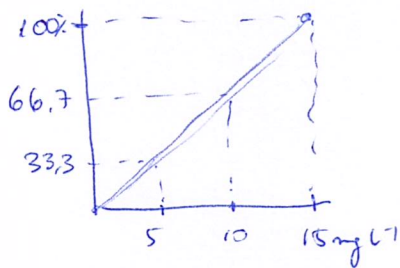
CALCULO do FERRO na amostra.

$$0,075 \text{ mg} = 7,5 \times 10^{-5} \text{ g} \text{ — } 1,6 \text{ g}$$

$$y \text{ — } 1000 \text{ g}$$

$$y = 0,0469 \text{ g kg}^{-1}$$

3 100 UNIDADE DE EMISSÃO = 15 mgL<sup>-1</sup> de potássio (curva de calibração)



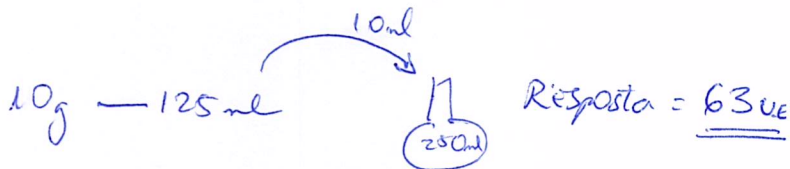
Cálculo da concentração do K no  
extrato B.

$$100 \text{ — } 15 \text{ mgL}^{-1}$$

$$63 \text{ — } x$$

$$x = 9,45 \text{ mgL}^{-1}$$

UNIDADE DADA PELA  
SOLUÇÃO DE  
CALIBRAÇÃO.  
9,45 mg — 1000  
x — 2500  
x = 0,236



Calculo da massa de Amostra.

$$10 \text{ g} \text{ — } 125 \text{ ml}$$

$$x \text{ — } 10 \text{ ml}$$

$$x = 0,8 \text{ g em } 250 \text{ ml} = 800 \text{ mg}$$

Calculo da porcentagem de K

$$2,36 \text{ mg K} \text{ — } 800 \text{ mg}$$

$$x \text{ — } 100 \text{ mg}$$

$$x = 0,295 \%$$