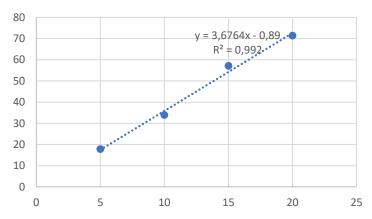
EX 4 – curva de Bradford corrigida

<u>Homogeneizado de partida</u>: Atividade enzimática = 80 mU/mL; atividade específica = 80mU/mg <u>Volume a purificar</u> = 1,5 mL; número de U iniciais da purificação = 120 mU

<u>Volume DEAE obtido</u> = 1 mL; Atividade enzimática = 74 um/mL; número de U finais = 74 U (Recuperação = 61,7 %) atividade específica = 370 mU/mg (Enriquecimento = 4,6 vezes)

	Abs 420			
Material DEAE	tempo	nm	nmol formado)
50	5	0,1	17,86	
50	10	0,19	33,9	
50	15	0,32	57,1	
50	20	0,4	71,4	
		y= 0,0056 x		

n mol produto X tempo



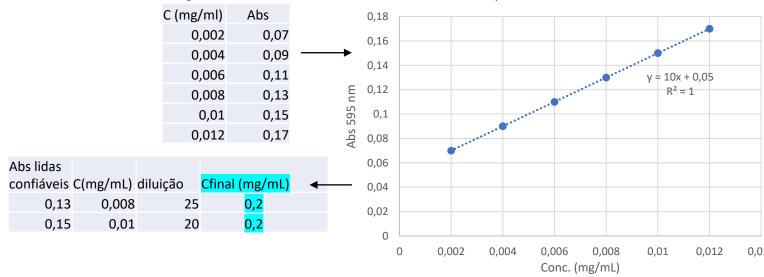
3,67 nmol/min em 0.050 ml (tabela fornecida)

= **74mU/mL**

Concentração de proteínas= 0,2 mg/mL (como divulgada anteriormente)

Como muitos chegaram a 2 mg/mL, nos preocupamos e fomos buscar a origem da divergência. Acabamos verificando que no preparo da Lista de Exercícios de 2023 ocorreu um erro de digitação na **curva padrão** do Ex. 4, pois os valores de x deveriam ser 0; 0,005; 0.01 e 0,015. Portanto, agora sabemos que ela ficou diferente da curva do Ex. 4 original usada na resolução feita pelas professoras/monitora, que chegaram a 0,2 mg/mL.

O importante é que entendemos porque não havia consenso com alguns grupos! Segue abaixo a curva correta e o raciocínio mais simples de ser feito para o cálculo (o mesmo do Ex 3 em que não se considerou 1mL do reagente de Bradford adicionado ou 1,1 mL):



EX 4 - utilizando a curva dada na apostila

<u>Homogeneizado de partida</u>: Atividade enzimática = 80 mU/mL; atividade específica = 80mU/mg <u>Volume a purificar</u> = 1,5 mL; número de U iniciais da purificação = 120 mU

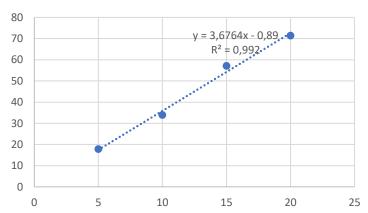
<u>Volume DEAE obtido</u> = 1 mL; Atividade enzimática = 74 um/mL; número de U finais = 74 U (Recuperação = 61,7 %) atividade específica = 37 mU/mg (Enriquecimento = não há!!!! e sim perda.)

Concentração de proteínas= 2 mg/mL

Calculo obtido usando-se a curva dada na apostila, onde NÃO haveria enriquecimento!!!

		Abs 420		
Material DEAE	tempo	nm	nmol formado)
50	5	0,1	17,86	
50	10	0,19	33,9	
50	15	0,32	57,1	
50	20	0,4	71,4	
		y= 0,0056 x		

n mol produto X tempo



3,67 nmol/min em 0.050 ml (tabela fornecida) = 74mU/mL

