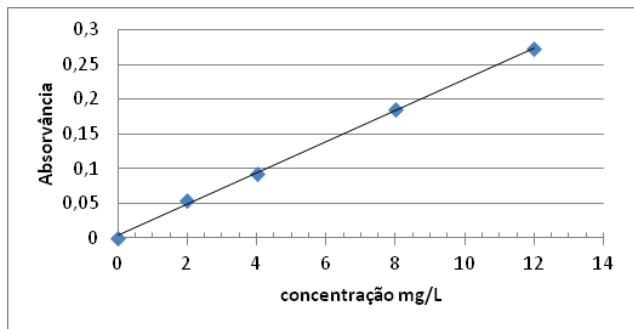


QUESTÃO 1)

Para analisar o teor de cobre em uma amostra de liga metálica, pesou-se 0,0125g da liga dissolvendo e aferindo a solução em um balão 100 mL. A tabela, que apresenta os valores de Absorvância para os padrões e a amostra, e a curva analítica feita no Excel estão abaixo.

A) Considerando a equação da reta $y = 0,023x$, calcule a concentração de cobre na solução em mg/L e a % p/p de cobre na amostra.

Padrão/amostra (mg/L)	Absorvância
0	0,000
2	0,053
4	0,093
8	0,185
12	0,273
amostra	0,150



B) O valor da absorvância da amostra (0,150) na tabela acima é fruto da análise em triplicata ($n = 3$), sendo que os valores de cada replicada estão alocados na planilha Excel nas células A2, A3 e A4. O valor da média é alocado na célula E10. Ao pressionar o botão esquerdo do mouse na célula E10, que equação surge na barra de redação f_x ?

Lined writing area consisting of 30 horizontal lines for text entry.



UFRJ