

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 26		DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som
ANO(S)	10º e 1º de Formação	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	<ul style="list-style-type: none"> Preparar soluções aquosas a partir de solutos sólidos e por diluição, avaliando procedimentos e comunicando os resultados. 	

Título/Tema do Bloco

Preparação de soluções

Atividades

Atividade 1

Para preparar com rigor uma solução por diluição os alunos utilizaram diverso material de laboratório.

Selecione a opção que completa a frase corretamente.

Para medir o volume da solução inicial utilizaram uma _____, tendo depois preparado a solução num _____.

proveta ... balão volumétrico

pipeta volumétrica ... balão volumétrico ✓

pipeta ... proveta

pipeta volumétrica ... copo de precipitação

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X



Atividade 2

Para a preparação de uma solução de sulfato de cobre pesou-se num copo de precipitação a massa necessária para a preparação da solução, obtendo-se 0,563 g.

Selecione a incerteza de leitura da balança digital utilizada.

1,000 g

0,01 g

0,001 g ✓

0,1 g

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X



Atividade 3

Para a preparação de uma solução eram necessárias 2,0 g de soluto. Aquando da preparação da solução os alunos pesaram 2,1 g de soluto e utilizaram essa massa para a preparação da solução mantendo o volume da mesma.

Selecione a opção correta.

A solução obtida é mais diluída que a pretendida.

A solução obtida tem concentração superior à pretendida. 

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

A solução obtida tem a concentração pretendida.

A solução obtida tem concentração inferior à pretendida.



Atividade 4

Prepararam-se 250 cm³ de uma solução a partir de 20 cm³ de uma solução cuja concentração é igual a 3,00 mol/L.

Selecione a opção que permite obter a concentração da solução preparada.

$$c = \frac{3,00 \times 20}{250} \text{ mol/cm}^3$$

$$c = \frac{3,00 \times 20}{250} \text{ mol/L} \quad \img alt="Green checkmark" data-bbox="705 525 775 560"/>$$

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

$$c = \frac{3,00 \times 20 \times 10^{-3}}{250 \times 10^3} \text{ mol/L}$$

$$c = \frac{3,00 \times 250}{20} \text{ mol/L}$$

