Universidade do DNA

Fórmulas para diluição de primers estoque e de uso.



Importante!

Esse arquivo é parte do conteúdo explicado no vídeo

"Passo a passo para diluição de primers" disponível no

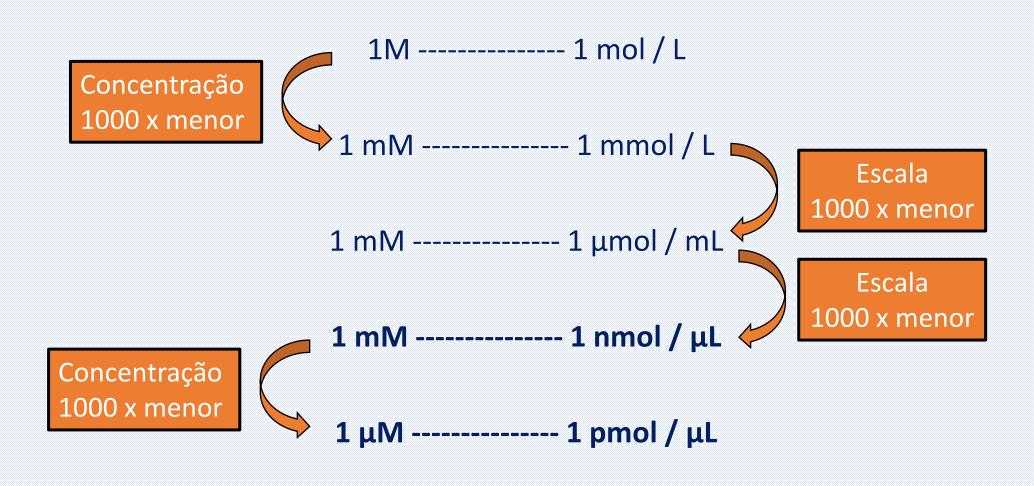
canal do Youtube da Universidade do DNA.



Entendendo as relações molares

Concentração molar (M)





Guarde isso pra sempre!

1 mM ----- 1 nmol / μL

Essa relação também pode ser representado assim:

1000 μM ----- 1 nmol / μL

Então

500 μM ----- 0,5 nmol / μL

200 μM ----- 0,2 nmol / μL

100 μ M ----- 0,1 nmol / μ L



Pra facilitar sua vida!!

• Use essas fórmulas para calcular o volume de diluente em μL que deve ser adicionado ao primer liofilizado:

Para 100 μ M : nmols recebidos / 0,1

Para 200 μM: nmols recebidos / 0,2

Para 500 μ M = nmols recebidos / 0,5

Para 1 mM = nmols recebidos/ 1



Exemplo de cálculo para o preparo de 50 μL de uma solução de uso a 10 μM

• Considerando solução de estoque dos primers F e R a 200 μM:

C1.V1 = C2.V2

Primer F

 $200~\mu M$. V1 = $10~\mu M$. $50~\mu L$

 $V1 = 2.5 \mu L$

Primer R

 $200 \, \mu M \cdot V1 = 10 \, \mu M \cdot 50 \, \mu L$

 $V1 = 2.5 \mu L$



Para facilitar a sua vida!

Para encontrar o volume que precisa do primer estoque:

Volume do primer estoque (F ou R) a ser usado (μL)

= concentração de uso desejada (μ M) x volume de uso que você quer (μ L)

concentração da solução estoque (µM)

Para preparar a solução de uso:

Volume do primer estoque $F(\mu L)$

+ Volume do primer estoque R (μL)

+

H2O para completar o volume final desejado (μL)



Acompanhe nas redes sociais



@universidadedodna



Universidade do DNA

