

10 minutes de conversions (1)

350 g	=	mg	575 μ g	=	g
56 mL	=	μ L	7 mg	=	g
650 dm ³	=	L	0,05 L	=	mL
0,89 mol	=	mmol	0,05 L	=	μ L
0,89 mol	=	μ mol	12 μ m	=	cm
623 nm	=	mm	88524	=	.10
100 mL	=	L	0,00077	=	.10

350 g	= 350 000 mg	575 μ g	= 575.10 ⁻⁶ g
	= 3,5.10 ⁵ mg		= 5,75.10 ⁻⁴ g
56 mL	= 56 000 μ L	7 mg	= 7.10 ⁻³ g
	= 5,6.10 ⁴ μ L		
650 dm ³	= 650 L	0,05 L	= 50 mL
0,89 mol	= 890 mmol	0,05 L	= 50 000 μ L
			= 5.10 ⁴ μ L
0,89 mol	= 890 000 μ mol	12 μ m	= 0,0012 cm
	= 8,9.10 ⁵ μ mol		
623 nm	= 623.10 ⁻⁶ mm	88524	= 8,8524.10 ⁴
	= 6,23.10 ⁻⁴ = 0,000623 mm		
100 mL	= 0,1 L	0,00077	= 7,7.10 ⁻⁴

Score :

350 g = 350 000 mg = $3,5 \cdot 10^5$ mg	575 μ g = $575 \cdot 10^{-6}$ g = $5,75 \cdot 10^{-4}$ g
56 mL = 56 000 μ L = $5,6 \cdot 10^4$ μ L	7 mg = $7 \cdot 10^{-3}$ g
650 dm ³ = 650 L	0,05 L = 50 mL
0,89 mol = 890 mmol	0,05 L = 50 000 μ L = $5 \cdot 10^4$ μ L
0,89 mol = 890 000 μ mol = $8,9 \cdot 10^5$ μ mol	12 μ m = 0,0012 cm
623 nm = $623 \cdot 10^{-6}$ mm = $6,23 \cdot 10^{-4}$ = 0,000623 mm	88524 = $8,8524 \cdot 10^4$
100 mL = 0,1 L	0,00077 = $7,7 \cdot 10^{-4}$

Score :

10 minutes de conversions (2)

853 mg = g	0,62 g = μ g
6,5 mL = μ L	0,3 mg = g
36 dm ³ = L	0,54 L = mL
89 mmol = mol	5,9 mL = μ L
0,03 mol = μ mol	1,2 μ m = mm
15 nm = mm	0,0089 = .10
250 mL = L	778 = .10

853 mg = 0,853 g = $8,53 \cdot 10^{-1}$ g	0,62 g = 620000 μ g = $6,2 \cdot 10^5$ μ g
6,5 mL = 6500 μ L = $6,5 \cdot 10^3$ μ L	0,3 mg = $3 \cdot 10^{-4}$ g
36 dm ³ = 36 L	0,54 L = 540 mL
89 mmol = $8,9 \cdot 10^{-2}$ mol	5,9 mL = 5900 μ L
0,03 mol = 30000 μ mol = $3 \cdot 10^4$ μ mol	1,2 μ m = $1,2 \cdot 10^{-3}$ mm
15 nm = $15 \cdot 10^{-6}$ mm = $1,5 \cdot 10^{-5}$ mm	0,0089 = $8,9 \cdot 10^{-3}$
250 mL = 0,250 L	778 = $7,78 \cdot 10^2$

Score :

10 minutes de conversions (3)

55 μg	=	g	0,62 μg	=	mg
700 μL	=	mL	11 mg	=	g
6 cm^3	=	mL	5,0 L	=	mL
0,041 mol	=	mmol	0,09 mL	=	μL
0,1 mmol	=	μmol	18,2 μm	=	nm
0,7 μm	=	mm	0,00069	=	.10
50 mL	=	L	77,8	=	.10

55 μg	=	$55 \cdot 10^{-6}$ g	0,62 μg	=	$0,62 \cdot 10^{-3}$ mg
	=	$5,5 \cdot 10^{-5}$ g		=	$6,2 \cdot 10^{-4}$ mg
700 μL	=	0,7 mL	11 mg	=	$11 \cdot 10^{-3}$ g
				=	0,011 g
6 cm^3	=	6 mL	5,0 L	=	5000 mL
Pour rappel 1 $\text{dm}^3 = 1$ L					
Et 1 $\text{cm}^3 = 1$ mL					
0,041 mol	=	$0,041 \cdot 10^3$ mmol	0,09 mL	=	90 μL
	=	41 mmol			
0,1 mmol	=	100 μmol	18,2 μm	=	$18,2 \cdot 10^3$ nm
				=	$1,82 \cdot 10^4$ nm
0,7 μm	=	$0,7 \cdot 10^{-3}$ mm	0,00069	=	$6,9 \cdot 10^{-4}$
	=	$7 \cdot 10^{-4}$ mm			
50 mL	=	0,050 L	77,8	=	$7,78 \cdot 10^2$

10 minutes de conversions (4)

500 mL = L	0,68 μ g = mg
100 μ L = mL	25 mg = g
50 mL = L	2,5 L = mL
6,5 mmol = μ mol	0,6 mL = μ L
1/10 =/100	5,4 μ mol = mol
35,9 =	0,00009 =
0,5 g = mg	71 889 =

500 mL = 0,5 L	0,68 μ g = 680 mg
100 μ L = 0,1 mL	25 mg = 0,025 g
50 mL = 0,05 L = $5 \cdot 10^{-2}$ L	2,5 L = 2500 mL
6,5 mmol = $6,5 \cdot 10^3$ μ mol	0,6 mL = 600 μ L
1/10 = 10/100	5,4 μ mol = $5,4 \cdot 10^{-6}$ mol
35,9 = $3,59 \cdot 10^1$	0,00009 = $9 \cdot 10^{-5}$
0,5 g = 500 mg	71 889 = $7,1889 \cdot 10^4$

500 mL = 0,5 L	0,68 μ g = 680 mg
100 μ L = 0,1 mL	25 mg = 0,025 g
50 mL = 0,05 L	2,5 L = 250 mL
6,5 mmol = $6,5 \cdot 10^3$ μ mol	0,6 mL = 600 μ L
1/10 = 10/100	1/5 = 4/20
35,9 = $3,59 \cdot 10^1$	0,00009 = $9 \cdot 10^{-5}$
0,5 g = 500 mg	71 889 = $7,1889 \cdot 10^4$

10 minutes de conversions (5)

5,9 μg = g	66 μg = mg
350 μL = mL	0,89 mg = g
6 mm^3 = μL	1,25 L = mL
0,71 μmol = mmol	0,03 mL = μL
25,9 mmol = mol	0,52 μm = nm
7,8 μm = mm	0,000078 = .10
50 mL = L	77 654 = .10
Je veux préparer 100 mL d'une solution diluée au 1/5, quel volume de solution mère je prélève ?	Je fais une dilution en mettant 500 μL d'une solution mère dans une fiole jaugée de 10 mL, quelle dilution ai-je réalisé ?

5,9 μg = $5,9 \cdot 10^{-6}$ g	66 μg = 0,066 = $6,6 \cdot 10^{-2}$ g
350 μL = 0,35 mL	0,89 mg = $8,9 \cdot 10^{-4}$ g
6 mm^3 = 6 μL	1,25 L = 1250 mL
0,71 μmol = $7,1 \cdot 10^{-4}$ mmol	0,03 mL = 30 μL
25,9 mmol = $2,59 \cdot 10^{-2}$ mol	0,52 μm = 520 nm
7,8 μm = $7,8 \cdot 10^{-3}$ mm	0,000078 = $7,8 \cdot 10^{-5}$
50 mL = 0,05 L	77 654 = $7,7654 \cdot 10^4$
Je veux préparer 100 mL d'une solution diluée au 1/5, quel volume de solution mère je prélève ? ⇒ 20 mL car $1/5 = 20/100$	Je fais une dilution en mettant 500 μL d'une solution mère dans une fiole jaugée de 10 mL, quelle dilution ai-je réalisé ? ⇒ 1/20 car 0,5/10

250 mL = L	65 μ g = mg
10 μ L = mL	250 mg = g

10 minutes de conversions (5)

7500mL = L	4,2 L = mL
0,05 mmol = μ mol	0,05mL = μ L
1/10 =/20	1/5 =/50
3855 = .10	0,00019 = .10
1,5 g = mg	715 881 = .10

Niveau 1 :

Niveau 2 :

15 μ g = g	320 μ g = mg
3500 μ L = mL	0,09 mg = g
15 mm ³ = μ L	0,25 L = mL
71 μ mol = mmol	2,5 mL = μ L
250 mmol = mol	0,8 μ m = nm
0,8 μ m = mm	Je veux préparer 20 mL d'une solution diluée au 1/100, quel volume de solution mère je prélève ?
5mL = L	
Je veux préparer 10mL d'une solution diluée au 1/5, quel volume de solution mère je prélève ?	Je fais une dilution en mettant 2 mL d'une solution mère dans une fiole jaugée de 100mL, quelle dilution ai-je réalisé ?

250 mL = 0,250 L	65 μ g = 0,065 mg
10 μ L = 0,010 mL	250 mg = 0,250 g
7500 mL = 7,5 L	4,2 L = 4200 mL
0,05 mmol = 50 μ mol	0,05 mL = 50 μ L
1/10 = 2/20	1/5 = 10/50
3855 = 3,855 $\cdot 10^3$	0,00019 = 1,9 $\cdot 10^{-4}$
1,5 g = 1500 mg	715 881 = 7,15881 $\cdot 10^5$

15 μ g = 1,5 $\cdot 10^{-5}$ g	320 μ g = 0,32 mg
3500 μ L = 3,5 mL	0,09 mg = 9 $\cdot 10^{-5}$ g
15 mm ³ = 15 μ L	0,25 L = 250 mL
71 μ mol = 7,1 $\cdot 10^{-2}$ mmol	2,5 mL = 2500 μ L
250 mmol = 0,25 mol	0,8 μ m = 800 nm
0,8 μ m = 8 $\cdot 10^{-4}$ mm	Je veux préparer 20 mL d'une solution diluée au 1/100, quel volume de solution mère je prélève ? => 0,2 mL car 1/100 = 0,2/20
5 mL = 0,005 L	
Je veux préparer 10 mL d'une solution diluée au 1/5, quel volume de solution mère je prélève ? => 2 mL car 1/5 = 2/10	Je fais une dilution en mettant 2 mL d'une solution mère dans une fiole jaugée de 100 mL, quelle dilution ai-je réalisé ? => d = 2/100 = 1/50