



STOMATOLOGIE • STUDIE • PRAKTIJK

Tandheelkundige berekeningen in de praktijk

Formules, eenheden en studievoorbeelden



$$\sqrt{x}$$

$$\frac{a}{b}$$

$$\Sigma$$

mg/mL



STUDIEMATERIAAL

Zo gebruik je deze gids

Oefen met formules en controleer eenheden stap voor stap.

Leerroute

- Begin met de eenhedenkaart en lees daarna de formule bij de gekozen rekenhulp.
- Werk de voorbeelden zelf uit voordat je de uitwerking bekijkt.
- Gebruik de offline calculator om rekenstappen te controleren; noteer ook je handmatige berekening.

Grenzen van dit materiaal

Dit is studiemateriaal. Een uitkomst is uitsluitend een rekenkundige uitkomst op basis van jouw invoer. Ze bepaalt geen indicatie, productkeuze, dosering, toediening, diagnose of behandeling. Controleer altijd actuele productinformatie, protocollen en begeleiding van je opleiding.

Inhoudsopgave

48 pagina's: uitleg, twaalf rekenhulpen en oefenmateriaal.

Oriëntatie

- 2 Gebruik en veiligheidsgrenzen · 3 Inhoud · 4 SI-eenheden · 5 Afronden en controleren · 6 Rekenroute · 7 Gegevens noteren · 8 Zelfcheck

Twaalf rekenhulpen

- 9 Eenheden omrekenen
- 10 Percentage m/v naar mg/mL
- 11 Massa uit concentratie en volume
- 12 Volume uit massa en concentratie
- 13 Hoeveelheid in een patroon
- 14 Verhouding 1:n naar µg/mL
- 15 Massa bij een percentage m/v
- 16 Verdunnen met $C_1V_1 = C_2V_2$
- 17 Verhoudingen in delen
- 18 Plaquepercentage
- 19 Bloedingspercentage na sonderen
- 20 Klinisch aanhechtingsniveau (CAL)

Toepassen

- 21–32 Uitgewerkte voorbeelden · 33–44 Oefeningen · 45–46 Antwoorden · 47 Bronnen · 48 Begrippen en gebruiksnotitie

Eenheden die je vaak tegenkomt

Schrijf de eenheid bij elke tussenstap op.

Massa

- 1 kilogram (kg) = 1.000 gram (g).
- 1 gram (g) = 1.000 milligram (mg).
- 1 milligram (mg) = 1.000 microgram (μg).

Volume

- 1 liter (L) = 1.000 milliliter (mL).
- 1 milliliter (mL) = 1.000 microliter (μL).
- Massa en volume zijn verschillende grootheden. Je kunt ze niet rechtstreeks naar elkaar omrekenen zonder aanvullende informatie, zoals een toepasselijke dichtheid.

Afronden en plausibiliteit

Houd voldoende decimalen aan tot je einduitkomst.

Controle in vier stappen

- Schrijf de gevraagde uitkomst en eenheid bovenaan.
- Zet alle invoer om naar compatibele eenheden.
- Bereken met de ongeronde waarden en controleer de orde van grootte.
- Rond aan het einde af volgens de vraag of het onderwijsprotocol.

Let op

Een rekenmachine kan de invoer exact vermenigvuldigen of delen, maar niet controleren of de gekozen formule, bronwaarde of klinische interpretatie passend is. Een foutieve invoer kan een netjes weergegeven maar onjuiste uitkomst geven.

Van opgave naar uitkomst

Een vaste route voorkomt veel eenhedenfouten.

Rekenroute

- 1. Markeer de gegeven waarden en hun eenheden.
- 2. Markeer wat de vraag zoekt.
- 3. Kies de formule die precies die grootte oplevert.
- 4. Los de formule algebraïsch op vóór je getallen invult.
- 5. Controleer eenheden, bereik en afronding.

Voorbeeld: massa uit concentratie

Gegeven: 2 mg/mL en 1,8 mL. Gevraagd: massa in mg. Formule: $m=c \times V$. Invullen: $2 \times 1,8 = 3,6$.

Eenhedencontrole: $(\text{mg/mL}) \times \text{mL} = \text{mg}$. De uitkomst is 3,6 mg; dit rekenvoorbeeld geeft geen doseeradvies.

Leg de invoer vast

Gebruik dit invulstramien bij elke berekening.

Gegevens

- Gevraagde grootte: _____
- Invoer 1 + eenheid: _____
- Invoer 2 + eenheid: _____
- Bron of herkomst van de waarden: _____

Berekening en controle

- Gekozen formule: _____
- Omrekening(en): _____
- Uitwerking met eenheden: _____
- Einduitkomst en afronding: _____
- Wat kan de berekening niet vaststellen? _____

Controle vóór je op “bereken” drukt

Gebruik dezelfde checklist in de PDF en in de calculator.

Invoercheck

- Is elk getal afkomstig uit de opgave of een gecontroleerde bron?
- Zijn komma en punt als decimaalteken goed gelezen?
- Zijn de eenheden compatibel met de gekozen formule?
- Is iedere deler groter dan nul?
- Valt de gevraagde uitkomst binnen het bereik dat de formule beschrijft?

Na de uitkomst

Noteer de volledige uitkomst met eenheid. Controleer de berekening met een tweede route of schatting als dat kan. Leg twijfel voor aan je docent of supervisor; gebruik de tool niet om een behandelkeuze te maken.

Eenheden omrekenen

Rekenhulp 01 van 12.

Formule

Gebruik een vaste omrekenfactor binnen dezelfde grootte.

Begrippen en gebruik

Massa: $1 \text{ kg} = 1.000 \text{ g}$; $1 \text{ g} = 1.000 \text{ mg}$; $1 \text{ mg} = 1.000 \mu\text{g}$. Volume: $1 \text{ L} = 1.000 \text{ mL}$; $1 \text{ mL} = 1.000 \mu\text{L}$.
Omrekenen voordat je een formule toepast; vergelijk nooit waarden met verschillende eenheden.

Controlepunt

Controleer of je groter of kleiner rekent. Naar een kleinere eenheid wordt het getal groter. Meng massa niet met volume zonder dichtheid.

Percentage m/v naar mg/mL

Rekenhulp 02 van 12.

Formule

Een concentratie van p% m/v betekent p gram per 100 mL. Dus: $\text{mg/mL} = p \times 10$; $p\% \text{ m/v} = (\text{mg/mL}) \div 10$.

Begrippen en gebruik

Gebruik deze relatie alleen bij massa per volume (m/v). Een percentage m/m of v/v is iets anders. Eenheden gelijkmaken wanneer een opgave een m/v-percentage en mg/mL door elkaar gebruikt.

Controlepunt

Vermeld altijd expliciet “m/v”. Rond pas af aan het einde.

Massa uit concentratie en volume

Rekenhulp 03 van 12.

Formule

$$m \text{ (mg)} = c \text{ (mg/mL)} \times V \text{ (mL)}.$$

Begrippen en gebruik

m = berekende massa; c = opgegeven concentratie; V = opgegeven volume. Bepaal de hoeveelheid stof in een opgegeven volume in een rekenopgave.

Controlepunt

Controleer dat de concentratie in mg/mL en het volume in mL staan. De uitkomst is mg.

Volume uit massa en concentratie

Rekenhulp 04 van 12.

Formule

$$V \text{ (mL)} = m \text{ (mg)} \div c \text{ (mg/mL)}.$$

Begrippen en gebruik

m = opgegeven massa; c = opgegeven concentratie; V = berekend volume. Herleid een volume uit twee opgegeven rekenwaarden.

Controlepunt

De concentratie moet groter zijn dan nul. Deel mg door mg/mL zodat mL overblijft. Dit levert geen klinische doseerinstructie op.

Hoeveelheid in een patroon

Rekenhulp 05 van 12.

Formule

$m \text{ (mg)} = c \text{ (mg/mL)} \times \text{patroonvolume (mL)}$.

Begrippen en gebruik

Gebruik uitsluitend de concentratie en het volume die in de opgave of productinformatie zijn gegeven. Rekenkundige inhoudsbepaling in een oefening; de tool kiest geen product en adviseert geen toediening.

Controlepunt

Een patroonvolume is niet automatisch gelijk aan een toe te dienen volume. Controleer de ingevoerde waarden apart.

Verhouding 1:n naar $\mu\text{g/mL}$

Rekenhulp 06 van 12.

Formule

Bij een massavolumeverhouding 1:n (1 g per n mL): $\mu\text{g/mL} = 1.000.000 \div n$.

Begrippen en gebruik

De formule geldt alleen als de teller 1 gram stof is en de noemer milliliter oplossing. Zet een opgegeven verhouding om naar een concentratie in $\mu\text{g/mL}$.

Controlepunt

Lees de notatie zorgvuldig. Een verhouding zonder basis (m/m, v/v of m/v) is onvoldoende om om te rekenen.

Massa bij een percentage m/v

Rekenhulp 07 van 12.

Formule

Eerst: $\text{mg/mL} = \text{percentage m/v} \times 10$. Daarna: $m \text{ (mg)} = \text{mg/mL} \times V \text{ (mL)}$.

Begrippen en gebruik

Een percentage m/v staat voor gram per 100 mL. Deze kaart bevat alleen eenhedenrekenkunde. Bereken een massa uit een expliciet opgegeven m/v-percentage en volume in een oefening.

Controlepunt

Verwar het percentage niet met een verhouding 1:n. Verifieer de basis van de concentratie.

Verdunnen met $C_1V_1 = C_2V_2$

Rekenhulp 08 van 12.

Formule

$C_1 \times V_1 = C_2 \times V_2$. Dus $V_1 = (C_2 \times V_2) \div C_1$. Verdunningsvloeistof = $V_2 - V_1$.

Begrippen en gebruik

C_1 = beginconcentratie; V_1 = benodigd beginvolume; C_2 = doelconcentratie; V_2 = eindvolume. Los uitsluitend een rekenopgave op met dezelfde concentratie-eenheid aan beide zijden.

Controlepunt

C_1 moet ten minste C_2 zijn en $V_2 > 0$. Een rekenkundige verhouding is geen instructie om een klinisch product te bereiden.

Verhoudingen in delen

Rekenhulp 09 van 12.

Formule

Totaal aantal delen = som van de verhouding. Hoeveelheid per deel = totaalvolume ÷ totaal aantal delen.

Begrippen en gebruik

Gebruik uitsluitend de door een fabrikant of opgave gespecificeerde verhouding; de calculator bedenkt geen mengverhouding. Verdeel een opgegeven totaal rekenkundig over componenten, bijvoorbeeld 2:1:1.

Controlepunt

Alle componenten moeten dezelfde volumebasis hebben; rond de delen niet tussentijds af. Volg productinstructies buiten de calculator.

Plaquepercentage

Rekenhulp 10 van 12.

Formule

Plaquepercentage = (vlakken met plaque ÷ beoordeelde vlakken) × 100%.

Begrippen en gebruik

Teller en noemer moeten dezelfde score-eenheid en dezelfde onderzochte set gebruiken. Bereken een percentage uit een opgegeven score; interpreteer het niet zonder context of gekozen indexprotocol.

Controlepunt

De teller is niet groter dan de noemer; de noemer is groter dan nul. Vermeld methode en meetmoment.

Bloedingspercentage na sonderen

Rekenhulp 11 van 12.

Formule

Bloedingspercentage = (positieve bloedingslocaties ÷ geldig beoordeelde locaties) × 100%.

Begrippen en gebruik

Teller en noemer tellen dezelfde soort locaties volgens hetzelfde protocol. Reken een percentage uit voor een oefening of een vastgelegde meting.

Controlepunt

Gebruik alleen geldig beoordeelde locaties; noteer het protocol en de context. Een percentage op zichzelf stelt geen diagnose.

Klinisch aanhechtingsniveau (CAL)

Rekenhulp 12 van 12.

Formule

$CAL\ (mm) = \text{pocketdiepte}\ (mm) + \text{getekende positie van de gingivamarge ten opzichte van de CEJ.}$

Begrippen en gebruik

In deze rekentool is apicaal van de CEJ positief en coronaal (overgroei) negatief. Oefen met de expliciet gekozen tekenconventie; registreer klinische gegevens volgens het geldende onderwijs- of praktijkprotocol.

Controlepunt

Controleer het teken vóór optellen. Deze conventie is lokaal vastgelegd voor de tool en vervangt geen klinische definitie of beoordeling.

Eenheden omrekenen

Voorbeeld 01 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$0,75 \text{ g} \times 1.000 = 750 \text{ mg}$. $1,2 \text{ L} \times 1.000 = 1.200 \text{ mL}$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Controleer of je groter of kleiner rekent. Naar een kleinere eenheid wordt het getal groter. Meng massa niet met volume zonder dichtheid.

Percentage m/v naar mg/mL

Voorbeeld 02 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$0,25\% \text{ m/v} \times 10 = 2,5 \text{ mg/mL}$. Terug: $3,5 \text{ mg/mL} \div 10 = 0,35\% \text{ m/v}$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Vermeld altijd expliciet “m/v”. Rond pas af aan het einde.

Massa uit concentratie en volume

Voorbeeld 03 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$2,5 \text{ mg/mL} \times 1,8 \text{ mL} = 4,5 \text{ mg}$. Dit is uitsluitend een rekenvoorbeeld, geen doseeradvies.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Controleer dat de concentratie in mg/mL en het volume in mL staan. De uitkomst is mg.

Volume uit massa en concentratie

Voorbeeld 04 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$15 \text{ mg} \div 2,5 \text{ mg/mL} = 6 \text{ mL}$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

De concentratie moet groter zijn dan nul. Deel mg door mg/mL zodat mL overblijft. Dit levert geen klinische doseerinstructie op.

Hoeveelheid in een patroon

Voorbeeld 05 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$2 \text{ mg/mL} \times 1,7 \text{ mL} = 3,4 \text{ mg}$ in het ingevoerde volume.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Een patroonvolume is niet automatisch gelijk aan een toe te dienen volume. Controleer de ingevoerde waarden apart.

Verhouding 1:n naar $\mu\text{g/mL}$

Voorbeeld 06 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$1:2.000 \text{ m/v} = 1.000.000 \mu\text{g} \div 2.000 \text{ mL} = 500 \mu\text{g/mL}$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Lees de notatie zorgvuldig. Een verhouding zonder basis (m/m, v/v of m/v) is onvoldoende om om te rekenen.

Massa bij een percentage m/v

Voorbeeld 07 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$0,02\% \text{ m/v} \times 10 = 0,2 \text{ mg/mL}$; $0,2 \times 3 \text{ mL} = 0,6 \text{ mg}$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Verwar het percentage niet met een verhouding 1:n. Verifieer de basis van de concentratie.

Verdunnen met $C_1V_1 = C_2V_2$

Voorbeeld 08 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

$C_1=10$ mg/mL, $C_2=2$ mg/mL, $V_2=5$ mL: $V_1=1$ mL; verschil=4 mL.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

C_1 moet ten minste C_2 zijn en $V_2 > 0$. Een rekenkundige verhouding is geen instructie om een klinisch product te bereiden.

Verhoudingen in delen

Voorbeeld 09 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

2:1:1 heeft 4 delen. Bij 20 mL is elk deel 5 mL: 10, 5 en 5 mL.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Alle componenten moeten dezelfde volumebasis hebben; rond de delen niet tussentijds af. Volg productinstructies buiten de calculator.

Plaquepercentage

Voorbeeld 10 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

18 van 24 gescoorde vlakken: $(18 \div 24) \times 100 = 75\%$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

De teller is niet groter dan de noemer; de noemer is groter dan nul. Vermeld methode en meetmoment.

Bloedingspercentage na sonderen

Voorbeeld 11 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

5 positieve locaties van 20 geldige locaties: $(5 \div 20) \times 100 = 25\%$.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Gebruik alleen geldig beoordeelde locaties; noteer het protocol en de context. Een percentage op zichzelf stelt geen diagnose.

Klinisch aanhechtingsniveau (CAL)

Voorbeeld 12 · probeer eerst zelf.

Gegeven en gevraagd

Pocketdiepte 5 mm en marge +2,5 mm apicaal: $CAL=7,5$ mm. Bij -1 mm coronaal: $CAL=4$ mm.

Zo controleer je de aanpak

- Past de eenheid van elk gegeven bij de formule?
- Is de tussenstap transparant en controleerbaar?
- Is de uitkomst voorzien van de juiste eenheid?

Interpretatie

Controleer het teken vóór optellen. Deze conventie is lokaal vastgelegd voor de tool en vervangt geen klinische definitie of beoordeling.

Eenheden omrekenen

Oefenblad 01 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Zet 1,2 g om naar mg.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Zet 0,45 L om naar mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Percentage m/v naar mg/mL

Oefenblad 02 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Hoeveel mg/mL is 0,4% m/v?

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Welk percentage m/v hoort bij 3,5 mg/mL?

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Massa uit concentratie en volume

Oefenblad 03 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Bereken de massa bij 3,2 mg/mL en 2,5 mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Bereken de massa bij 0,75 mg/mL en 4 mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Volume uit massa en concentratie

Oefenblad 04 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Welk volume hoort bij 20 mg en 4 mg/mL?

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Welk volume hoort bij 7,5 mg en 2,5 mg/mL?

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Hoeveelheid in een patroon

Oefenblad 05 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Bereken de massa bij 1,8 mg/mL en 1,5 mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Bereken de massa bij 0,6 mg/mL en 2,2 mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Verhouding 1:n naar $\mu\text{g/mL}$

Oefenblad 06 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Zet 1:4.000 m/v om naar $\mu\text{g/mL}$.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Zet 1:500 m/v om naar $\mu\text{g/mL}$.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Massa bij een percentage m/v

Oefenblad 07 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Bereken de massa bij 0,01% m/v en 4 mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Bereken de massa bij 0,04% m/v en 2 mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Verdunnen met $C_1V_1 = C_2V_2$

Oefenblad 08 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

$C_1=8$ mg/mL, $C_2=2$ mg/mL, $V_2=10$ mL. Bereken V_1 en het verschil.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

$C_1=12$ mg/mL, $C_2=3$ mg/mL, $V_2=4$ mL.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Verhoudingen in delen

Oefenblad 09 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Verdeel 25 mL in de verhouding 3:2.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Verdeel 36 mL in de verhouding 1:3:2.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Plaquepercentage

Oefenblad 10 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

21 van 28 vlakken tonen plaque.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

9 van 24 beoordeelde vlakken tonen plaque.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Bloedingspercentage na sonderen

Oefenblad 11 · noteer formule, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

6 van 24 locaties zijn positief.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

7 van 28 locaties zijn positief.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Klinisch aanhechtingsniveau (CAL)

Oefenblad 12 · noteer formules, tussenstappen en eenheden.

Opgave A

Pocketdiepte 3 mm; marge +2 mm apicaal.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Opgave B

Pocketdiepte 6 mm; marge -1,5 mm coronaal.

Formule: _____

Uitwerking: _____

Antwoord + eenheid: _____

Antwoorden 1–6

Vergelijk ook je formule en eenheden, niet alleen het getal.

01 · Eenheden omrekenen

A. 1.200 mg B. 450 mL

02 · Percentage m/v naar mg/mL

A. 4 mg/mL B. 0,35% m/v

03 · Massa uit concentratie en volume

A. 8 mg B. 3 mg

04 · Volume uit massa en concentratie

A. 5 mL B. 3 mL

05 · Hoeveelheid in een patroon

A. 2,7 mg B. 1,32 mg

06 · Verhouding 1:n naar µg/mL

A. 250 µg/mL B. 2.000 µg/mL

Antwoorden 7–12

Vergelijk ook je formule en eenheden, niet alleen het getal.

07 · Massa bij een percentage m/v

A. 0,4 mg B. 0,8 mg

08 · Verdunnen met $C_1V_1 = C_2V_2$

A. $V_1=2,5$ mL; verschil=7,5 mL B. $V_1=1$ mL; verschil=3 mL

09 · Verhoudingen in delen

A. 15 mL en 10 mL B. 6 mL, 18 mL en 12 mL

10 · Plaquepercentage

A. 75% B. 37,5%

11 · Bloedingspercentage na sonderen

A. 25% B. 25%

12 · Klinisch aanhechtingsniveau (CAL)

A. 5 mm B. 4,5 mm

Bronnen en actualiteit

Voor onderwijsdoeleinden; raadpleeg steeds de actuele primaire bron.

Nederlandse professionele bronnen

- KNMT · Richtlijnen voor de mondzorg: <https://knmt.nl/praktijkzaken/richtlijnen>
- KIMO · Klinische praktijkrichtlijn Indicatiestelling antibioticumgebruik in de mondzorg (3 maart 2025): <https://www.hetkimo.nl/wp-content/uploads/2025/06/2025.03.03-KPR-Antibioticumgebruik-Richtlijn.pdf>
- Farmacotherapeutisch Kompas · actuele product- en indicatie-informatie: <https://www.farmacotherapeutischkompas.nl/>

Hoe deze gids de bronnen gebruikt

Deze bronnen zijn verwijspunten voor actuele professionele informatie. De formules in deze gids zijn algemene rekenrelaties en vervangen geen richtlijn, productinformatie, klinische beoordeling of voorschrijfbevoegdheid.

Begrippen en versiegrens

Een compacte woordenlijst voor herhaling.

Kernbegrippen

- Concentratie: hoeveelheid stof per volume- of massa-eenheid; noteer steeds de basis.
- m/v: massa per volume, bijvoorbeeld gram per 100 mL.
- Verdunnen: concentratie verlagen met behoud van de hoeveelheid opgeloste stof in de rekenopgave.
- CEJ: cement-glazuurgrens (cementoenameel junction), een klinisch oriëntatiepunt bij parodontale metingen.
- Plaque- of bloedingspercentage: uitkomst binnen de gekozen meetmethode en onderzochte locaties.

Praktische afronding

Materiaal gecontroleerd als educatieve rekenhulp. Gebruik bronversies die gelden op het moment van studie of klinisch handelen. Bij verschil tussen dit naslagwerk en actuele Nederlandse richtlijnen of officiële productinformatie: volg de actuele bron en vraag begeleiding.