

Oefenvragen mondeling college-examen

Examenvak en niveau

nask2 vmbo tl-gl

Wijziging blz. 6: de vragen zijn toegevoegd.

Gebruikte domeinen

01 Zonderangst naar de tandarts.

(K10/4- K03/3- K11/4 - K10/13)

02 E-stoffen en percentage.

(V02/A - V01/A)

03 Zuivere stof en mengsel.

(K10/12)

04 Mineraalwater.

(K07/9 - K07/8 - V01/A - K11)

01 Zonderangst naar de tandarts



Tot nu toe is boren altijd nodig geweest om rottend en besmet materiaal te verwijderen. De tandarts vervangt dat slechte materiaal dan voor vullingen zoals **amalgaan** of composiet.

K10/4 (R) **Wat is de samenstelling van amalgaan? (Binas 37)**

In amalgaan zit dus kwik, een stof die men nu niet meer wil gebruiken.

K03/3 (T) **Welk pictogram zal op het potje met amalgaan staan (Binas 39)**

Een nieuwe pijnloze manier (zonder boren en spuiten) is met elektrische stroom. De stroom duwt **fosfaat-ionen** en **calcium-ionen** tegen het beschadigde plekje op de tand. Hierdoor ontstaat **calciumfosfaat** en herstelt de tand zichzelf.

K11/4 (T) **Geef de formule van calciumfosfaat.**

K10/13 (T) **Geef de neerslagreactie van calciumfosfaat.**

02 E-stoffen en percentage

Je ziet een zijkant van een pak Dessert. Op dit pak zie je een aantal E-stoffen.

V2/A (R) **Wat zijn E-stoffen**

V2/A (T) **Wat is de betekenis van E-331 en E-466?**

1 Liter weegt 692 gram, dus 100 mL weegt 69,2 g.

V1/A (T) **Bereken het massa-% vet in dit Dessert.**

V1/A (I) **Wat is het verschil tussen massa-% en volume-%?**

Zacht & Luchtig dessert framboos, bereid met 80% vla (1,3% melkvet).
Ingrediënten: Halfvolle melk, water, suiker, plantaardige oliën, gemodificeerd maïszetmeel, gehard plantaardig vet, 1% frambozensap, glucosestroop, melkeiwit, karnemelkpoeder, Carrageen en xanthaangom, E331, E339, E460 en E466, Lecithine (soja), E435, E472b en e, zout, aroma, karmijnzuur, bètacaroteen.

VOEDINGSWAARDE	per 100 mL
energie	400 kJ / 96 kcal
eiwit	1,8 g
koolhydraten	10,6 g
waarvan suikers	7,9 g
vet	5,0 g
waarvan verzadigd	1,0 g
voedingsvezels	- g
natrium	0,04 g

1 Liter/692 g e

Zolang je dit pak netjes in de koelkast gekoeld bewaart (max. 7 °C), is het toetje ongeopend ten minste houdbaar tot de datum die op de bovenkant staat. Na openen beperkt houdbaar.

MIX Verpakking van verantwoorde herkomst FSC® C081801

Aan dit logo herken je dat het karton voor onze verpakkingen gegarandeerd wordt gemaakt van bomen uit verantwoord beheerde bossen. Een heerlijk product in een eerlijke verpakking.

8 712800 001546 >

glucosestroop, melkeiwit, karnemelkpoeder,
 [redacted] Carrageen en
 xanthaangom [redacted] E331, E339, E460 en
 E466 [redacted] Lecithine (soja), E435, E472b
 en e, zout, aroma, [redacted] karmijnzuur,
 bètacaroteen.



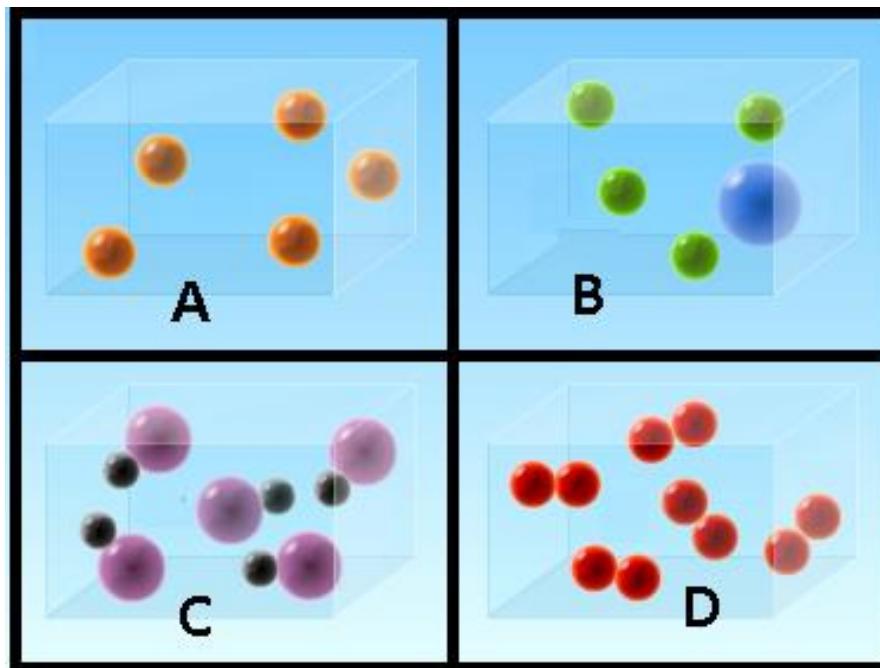
VOEDINGSWAARDEN		per 100 ml
energie		400 kJ / 96 kcal
eiwit		1,1 g
koolhydraten		10,6 g
waarvan suikers		7,9 g
vet		5,0 g
waarvan verzadigd		4,0 g
voedingsvezels		— g
natrium		0,01 g

1 liter/692 g e

03 Zuivere stof en mengsel

K10/3 (R) **Wat zijn zuivere stoffen?**

K10/3 (R) **Wat zijn mengsels?**



K10/3 (T) **Leg uit wat deze 4 stoffen zijn, zuivere stoffen of mengsels.**

Stel je krijgt van mij een kleurloze vloeistof in een reageerbuis.

K10/3 (T) **Hoe zou je er achter kunnen komen of deze vloeistof een zuivere stof of een mengsel is.**

Stel je krijgt van mij een wit poeder.

K10/3 (T) **Leg uit hoe je er achter kunt komen of dit wit poeder een zuivere stof of een mengsel is.**

04 Mineraalwater



Dalphin[®]

natuurlijk
Mineraalwater
koolzuurhoudend

Analyse van 05.04.2017
Rheinfürst-Quelle,
D-40699 Erkrath

Samenstelling

Mg: 10,8	Cl: 63,0
Ca: 97,0	SO ₄ ⁻⁻ : 84,0
K: 3,4	HCO ₃ ⁻ : 190,0
Na: 18,5	PH: 4,9

Je ziet een etiket van een flesje mineraalwater.

K7,9 (R) Hoe groot is de pH-waarde van dit water?

K7,9 (T) Is dit water zuur, neutraal of basisch?

Je voegt twee druppels van de indicator fenolftaleïne toe aan dit water.

K7,8 (T) Welke kleur heeft het water dan? (gebruik de BINAS-tabel 36)

Onder het blokje "Samenstelling" die je een aantal stoffen staan. De getallen achter het getal geeft het aantal mg/L aan.

Je schudt je 200 mL water in een glas.

V1/A (I) Hoeveel mg Na zit er in het glas?

Je ziet er SO₄⁻⁻ staan.

K/11 (T) Geef de juiste notatie van dit deeltje?

(R) Hoe heet dit deeltje?