



0 instaptoets

Auteur

Its Academy

Laatst gewijzigd

18 december 2014

Licentie

CC Naamsvermelding-GelijkDelen 3.0 Nederland licentie

Webadres

<https://maken.wikiwijs.nl/51930>



Dit lesmateriaal is gemaakt met Wikiwijs van Kennisnet. Wikiwijs is hét onderwijsplatform waar je leermiddelen zoekt, maakt en deelt.

Inhoudsopgave

Instaptoets

Over dit lesmateriaal

Instaptoets

Je gaat eerst een toets maken die uit 14 meerkeuzevragen bestaat. Deze zijn bedoeld om je basiskennis over atomen en licht weer op te frissen.

Succes!

Instaptoets

maken.wikiwijs.nl/p/questionnaire/standalone/914316

Hoe noemen we het kleinste deeltje van een stof dat nog alle eigenschappen van de stof bezit?

- a. atoom
- a. molecuul
- a. neutron
- a. quark
- a. proton

Welke elektrische lading heeft een elektron?

- a. Een elektron is ongeladen.
- a. een positieve lading
- a. een negatieve lading
- a. Dat is per elektron verschillend.

Hoeveel soorten atomen zijn er?

- a. 3 soorten: protonen, neutronen en elektronen
- a. ongeveer 100
- a. enkele duizenden
- a. ontelbaar veel

Hoeveel soorten moleculen zijn er?

- a. 3 soorten: protonen, neutronen en elektronen
- a. ongeveer 100
- a. enkele duizenden
- a. ontelbaar veel

Wat bepaalt de eigenschappen van een atoom?

- a. het totale aantal deeltjes waaruit het atoom bestaat
- a. het aantal protonen in de kern
- a. de massa van het atoom
- a. de afmeting van het atoom

Wat bepaalt de eigenschappen van een molecuul?

- a. de combinatie van atomen waaruit het molecuul bestaat
- a. het totale aantal protonen waaruit het hele molecuul bestaat
- a. de totale elektrische lading van het molecuul
- a. de temperatuur van het molecuul

Wat is de rol van de neutronen in de kern van een atoom? Neutronen zorgen er voor dat...

Wat is de rol van de neutronen in de kern van een atoom?

Neutronen zorgen er voor dat...

- a. de protonen die elkaar afstoten toch bij elkaar blijven.
- a. het atoom onder normale omstandigheden elektrisch neutraal blijft.
- a. de elektronen in banen rond de atoomkern kunnen cirkelen.
- a. de protonen en elektronen die elkaar aantrekken toch niet naar elkaar toebeewegen.

Termische energie is....

- a. de hoeveelheid warmte van een voorwerp.
- a. de hoeveel warmte die een voorwerp in een bepaalde tijd afstaat aan zijn omgeving.
- a. een maat voor de gemiddelde bewegingenergie van de deeltjes waaruit het voorwerp bestaat.
- a. een maat voor de gemiddelde onderlinge aantrekkingskracht van de moleculen van het voorwerp.

Over de begrippen warmte en temperatuur kunnen we het volgende zeggen:

- a. Het zijn twee verschillende woorden, maar ze duiden op hetzelfde natuurkundige verschijnsel.
- a. Temperatuur is een manier om de hoeveelheid warmte in uit te drukken.
- a. Temperatuur is een maat voor de gemiddelde bewegingsenergie van de moleculen in een stof en warmte is de totale bewegingsenergie van de moleculen in de stof.
- a. Warmte is het verschil in bewegingsenergie tussen de moleculen van een stof en de moleculen van de omgeving en temperatuur is de totale hoeveelheid bewegingsenergie van de moleculen.

De snelheid van de moleculen in een stof wordt groter als een voorwerp warmer wordt.

- a. juist
- a. onjuist

Bij 0 graden Celsius bewegen de moleculen niet meer.

- a. juist
- a. onjuist

Gras is groen, doordat gras groen licht absorbeert en alle overige kleuren terugkaatst.

- a. juist
- a. onjuist

Licht is een vorm van straling, net als bijvoorbeeld infrarode straling en ultraviolette straling.

- a. juist
- a. onjuist

De snelheid van licht is in glas lager dan in water.

- a. juist
- a. onjuist

Over dit lesmateriaal

Colofon

Dit materiaal is achtereenvolgens ontwikkeld en getest in een SURF-project (2008-2011: e-klassen als voertuig voor aansluiting VO-HO) en een IIO-project (2011-2015: e-klassen&PAL-student). In het SURF project zijn in samenwerking met vakdocenten van VO-scholen, universiteiten en hogescholen e-modules ontwikkeld voor Informatica, Wiskunde D en NLT. In het IIO-project (Innovatie Impuls Onderwijs) zijn in samenwerking modules ontwikkeld voor de vakken Biologie, Natuurkunde en Scheikunde (bovenbouw havo/vwo). Meer dan 40 scholen waren bij deze ontwikkeling betrokken. Organisatie en begeleiding van uitvoering en ontwikkeling is gecombineerd vanuit **B&apartners/Its Academy,** een samenwerkingsverband tussen scholen en vervolgopleidingen. Zie ook www.itsacademy.nl De auteurs hebben bij de ontwikkeling van de module gebruik gemaakt van materiaal van derden en daarvoor toestemming verkregen. Bij het achterhalen en voldoen van de rechten op teksten, illustraties, en andere gegevens is de grootst mogelijke zorgvuldigheid betracht. Mochten er desondanks personen of instanties zijn die rechten menen te kunnen doen gelden op tekstgedeeltes, illustraties, enz. van een module, dan worden zij verzocht zich in verbinding te stellen met de programmamanager van de Its Academy (zie website). Gebruiksvoorwaarden: creative commons cc-by sa 3.0 Handleidingen, toetsen en achtergrondmateriaal zijn voor docenten verkrijgbaar via de b&tasteunpunten.

Auteur	Its Academy
Laatst gewijzigd	18 december 2014 om 13:11
Licentie	Dit lesmateriaal is gepubliceerd onder de Creative Commons Naamsvermelding-GelijkDelen 3.0 Nederland licentie. Dit houdt in dat je onder de voorwaarde van naamsvermelding en publicatie onder dezelfde licentie vrij bent om: <ul style="list-style-type: none">• het werk te delen - te kopiëren, te verspreiden en door te geven via elk medium of bestandsformaat• het werk te bewerken - te remixen, te veranderen en afgeleide werken te maken• voor alle doeleinden, inclusief commerciële doeleinden.

[Meer informatie over de CC Naamsvermelding-GelijkDelen 3.0 Nederland licentie](#)

Aanvullende informatie over dit lesmateriaal

Van dit lesmateriaal is de volgende aanvullende informatie beschikbaar:

Leerniveau	;
Leerinhoud en doelen	;
Eindgebruiker	leerling/student
Moeilijkheidsgraad	gemiddeld
Trefwoorden	e-klassen rearrangeerbaar