



Redoxreacties - Hoofdstuk 1 D - toets

Auteur	Toetsmateriaal Eklassen
Team	Wikiwijs Maken Auteurs
Laatst gewijzigd	14 augustus 2014
Licentie	CC Naamsvermelding 4.0 Internationale licentie
Webadres	https://maken.wikiwijs.nl/51517/



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

Inhoudsopgave

Over dit lesmateriaal	8
-----------------------------	---



Redoxreacties Hoofdstuk 1 D-toets

<https://maken.wikiwijs.nl/p/questionnaire/standalone/841405>

Algemene Informatie

Titel Redoxreacties Hoofdstuk 1 D-toets
Aantal Vragen 11

MAIN_SECTION

Vraag 1

Geef aan welke van de volgende atomen zeker tot de metalen behoort.

☐

Argon (Ar)

☐

Ijzer (Fe)

☐

Mangaan (Mn)

☐

Chloor (Cl)

☐

Nikkel (Ni)

☐

Waterstof (H)

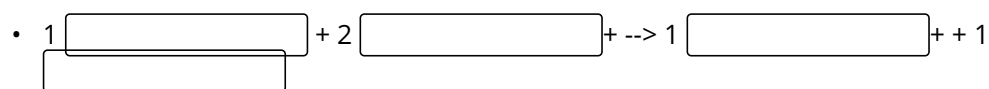
☐

Germanium

Vraag 2

Geef de reactievergelijking van:

Zink met een oplossing van zwavelzuur

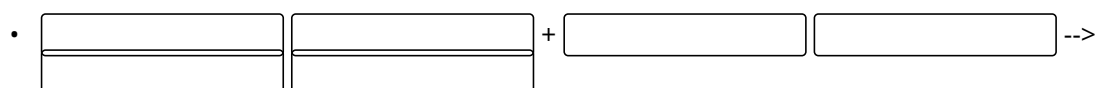


Vraag 3

Geef de reactievergelijking van

Ijzer dat reageert met zuurstof tot ijzer(III)oxide

Geef voor elke stof ook de coefficient aan, ook als de coefficient 1 is.



Vraag 4

Welke van de onderstaande opmerkingen zijn juist?

- ☐ Alle metalen geleiden stroom in zowel de vaste als vloeibare fase
 - ☐ Alle zouten bestaan uit ionen
 - ☐ Elektronen kunnen in een metaal niet vrij bewegen
 - ☐ Verbindingen van twee atoomsoorten zijn altijd moleculaire stoffen
 - ☐ Jood kan reageren met aluminium
-

Vraag 5

Wat gebeurt er wanneer er bij een chemische reactie een ongeladen atoom positief geladen wordt.

- ☐ Het atoom neemt elektronen op
 - ☐ Het atoom staat elektronen af
 - ☐ het atoom neemt protonen op
 - ☐ het atoom staat protonen af
-

Vraag 6

Beoordeel de volgende twee beweringen:

I in een metaalrooster bevinden zich positief geladen atoomresten.
II in een metaalrooster bevinden zich vrije elektronen

Welke van deze twee beweringen is juist?

- ☐ beide beweringen zijn juist
 - ☐ alleen bewering I is juist
 - ☐ alleen bewering II is juist
 - ☐ geen van beide beweringen is juist.
-

Vraag 7

Gegeven: stof AB is een moleculaire stof en stof XY is een zout.

Beoordeel de volgende twee beweringen:

I stof AB heeft in de vaste toestand een molecuulrooster en de binding tussen A en B is een atoombinding.

II stof XY heeft in de vaste toestand een ionrooster en de binding tussen X en Y is een ionbinding.

Welke van deze twee beweringen is juist?

- ☐ beide beweringen zijn juist.
 - ☐ alleen bewering I is juist
 - ☐ alleen bewering II is juist
 - ☐ geen van beide beweringen is juist
-

Vraag 8

Welke binding wordt verbroken als vast koperbromide oplost in water?

- ☐ vanderwaalsbinding
- ☐ atoombinding
- ☐ metaalbinding

☐ ionbinding

Vraag 9

Vergelijk de volgende drie stoffen in vloeibare toestand met elkaar:

I chloor, Cl₂ II zwaveldichloride, SCl₂ III zinkchloride, ZnCl₂

Wat kun je voorspellen omtrent de stroomgeleiding door deze drie stoffen in vloeibare toestand?

☐ Cl₂(l) geleidt geen stroom, maar SCl₂ (l) en ZnCl₂(l) geleiden dan wel

☐ Cl₂(l) en SCl₂ (l) geleiden geen stroom, maar ZnCl₂ (l) geleidt dan wel

☐ geen van deze drie stoffen geleidt dan stroom

☐ elk van deze drie stoffen geleiden dan stroom

Vraag 10

Vergelijk de volgende drie stoffen in vloeibare toestand met elkaar:

I chloor, Cl₂ II zwaveldichloride, SCl₂ III zinkchloride, ZnCl₂

Wat kun je voorspellen omtrent de stroomgeleiding door deze drie stoffen in vloeibare toestand?

☐ Cl₂(l) geleidt geen stroom, maar SCl₂ (l) en ZnCl₂(l) geleiden dan wel

☐ Cl₂(l) en SCl₂ (l) geleiden geen stroom, maar ZnCl₂ (l) geleidt dan wel

☐ geen van deze drie stoffen geleidt dan stroom

☐ elk van deze drie stoffen geleiden dan stroom

Geef aan welk van de onderstaande beweringen juist zijn

- ☐ Een metaal geleidt de stroom door vrije positieve atoom resten. Deze kunnen bewegen door het metaal zodat lading zich kan verplaatsen
 - ☐ Een metaal geleidt de stroom doordat de buitenste electronen niet sterk gebonden zijn aan de eigen kern, maar vrij rond kunnen zwerven
 - ☐ Een gesmolten zout geleidt de stroom doordat er vrije electronen door de vloeistof kunnen bewegen
 - ☐ Een zout-oplossing geleidt stroom doordat de ionen zich vrij kunnen verplaatsen
 - ☐ Alle metalen geleiden stroom in vaste en in gesmolten toestand
 - ☐ Er staan minder metalen dan niet-metalen in het periodiek systeem
-

Over dit lesmateriaal

Colofon

Auteurs	Toetsmateriaal Eklassen
Team	Wikiwijs Maken Auteurs
Laatst gewijzigd	14 augustus 2014 om 14:00
Licentie	De Internationale Creative Commons 4.0 licentie waarbij de gebruiker het werk mag kopiëren, verspreiden en doorgeven en afgeleide werken mag maken onder de voorwaarde: Naamsvermelding, zie http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/ . Meer informatie over de CC Naamsvermelding 4.0 Internationale licentie licentie.

Aanvullende informatie over dit lesmateriaal

Van dit lesmateriaal is de volgende aanvullende informatie beschikbaar:

Eindgebruiker	leerling/student
----------------------	------------------