



Onderwijs en
Ontwikkeling

Toelatingsexamens en Ondersteunend Onderwijs

VOORBLAD

SCHEIKUNDE VOORBEELDEXAMEN

De volgende hulpmiddelen zijn toegestaan bij het examen:

- Rekenmachine
- Binas (zonder aantekeningen!)

Aantal vragen: 5 meerkeuzevragen

Aantal pagina's: 2

Bijlage(n): geen

Beoordeling van het examen

Meerkeuzevragen: 100 % van het totaalcijfer..

Instructies

Dit is een voorbeeldexamen.

Let op: dit voorbeeldexamen is geen volledig examen! Wil je een volledig examen oefenen, ga dan naar hint.hr.nl/toelatingstraject.

Succes met het voorbeeldexamen!

Doel

Het voorbeeldexamen geeft inhoudelijk een goede indruk van hoe het echte examen eruit zal zien. Het voorbeeldexamen kun je met behulp van het antwoordmodel nakijken. Aan de hand van de resultaten van het gemaakte voorbeeldexamen kun je zien welke hoofdstukken je al redelijk beheerst en aan welke onderdelen je wellicht nog meer tijd en energie moet besteden in de voorbereiding op het echte toelatingsexamen.

Opmerking

Dit is een voorbeeldexamen. Het echte examen bevat 40 meerkeuzevragen met vier antwoordopties, waarover je 2 uur en 30 minuten mag doen.

Er mag tijdens het examen een rekenmachine en een Binas gebruikt worden. LET OP: ER MAG NIET GESCHREVEN ZIJN IN DE BINAS!

VOORBEELDEXAMENVRAGEN SCHEIKUNDE

- Welke soorten deeltjes komen altijd in gelijke aantallen voor in een ongeladen atoom?
 - De protonen, de neutronen en de elektronen.
 - Alleen de protonen en elektronen.
 - Alleen de neutronen en elektronen.
 - Alleen de protonen en neutronen.
- De elementen worden verdeeld in twee groepen, de metalen en de niet-metalen. De symbolen van vier metalen zijn:

A. C	Si	Ge	Sn
B. Mg	Al	Si	P
C. He	Ne	Ar	Kr
D. Fe	Co	Ni	Cu
- Welke van onderstaande formules geeft een zout aan?
 - Al_2O_3
 - P_2O_3
 - C_2H_6
 - NH_3
- De goede naam voor P_2S_5 is:
 - Difosforsulfide.
 - Fosforpentasulfide.
 - Difosforpentasulfide.
 - Fosforsulfide.
- Gegeven atoommassa's: O = 16,0 u; P = 31,0 u; RA = 226 u. Hoe groot is de molaire massa van $\text{Ra}_3(\text{PO}_4)_2$, uitgedrukt in gram per mol?
 - 321
 - 416
 - 773
 - 868