

Definitief

Examen chemie donderdag 15 juni 2021 2^e examen

PSE en rekenmachine mogen tijdens volledig examen gebruikt worden.

Wel kennen uit <u>Cursus stoffen rondom ons</u>	Niet kennen
p. 21 chemische elementen (al getoetst tijdens de voorgaande lessen) in 2 richtingen (worden niet meer apart getoetst)	
p. 22-23 symbolische schrijfwijze van stoffen: index, coëfficiënt (worden niet meer apart getoetst) verbetersleutel p22 verbetersleutel p23	
p. 24-25 2.3 Naamgeving van stoffen	
p. 25 2.4 Indeling van de enkelvoudige stoffen	
Wel kennen uit <u>Cursus Atoommodellen</u>	
p. 27 3 Atoommodellen	
p. 28-30 4 Waaruit bestaat een atoom?	
p. 30-32 5 Rangschikking van de elementen	
p. 32-34 6 Atoommassa, molecuulmassa en molaire massa vooral 6.1, 6.2, 6.3, 6.6, 6.9	
p. 35-38 7 De chemische bindingen	
Apart blad zelf geschreven: kationen of positieve ionen	
Apart blad: 2021-05-10-ma-3A-3E-3F-CH-bindingen-6dias-per-pagina.pdf (in de map binding)	
Apart blad: 2021-05-10-ma-3A-3E-3F-CH-bindingen-samenvatting.pdf (in de map binding)	
Apart blad: 2021-01-03-zo-3A-3E-3F-Chemie-reactievergelijkingen.pdf	

Bestanden op svtnw.naulaerts.org

Over delen van de cursus die nog niet op een toets bevraagd werden, komen meer vragen.

Maak je toetsen en taken opnieuw tot je ze kunt!

Definitief

Tip: bekijk voor en na het studeren de inhoudsopgave!

Tip: hermaak de oefeningen en de toetsen.

Tip: bij een aantal titels staat onderaan de pagina een voetnoot. Hierin staat kort vermeld wat je leert in dat deel.