

natuur- en scheikunde 2 - vmbo : vakspecifieke informatie centraal examen 2009

Deze informatie maakt deel uit van de Septembermededeling van de CEVO (zie Examenblad.nl).

GL/TL

examenvorm:	cse
examenstof:	zie syllabus 2008 en 2009
syllabus gewijzigd?	ja Op 21 mei 2007 is er een correctie op de tekst van de gedrukte syllabus centraal examen vmbo 2008 en 2009 natuur- en scheikunde II van mei 2007 uitgegaan naar de scholen. Deze correctie treft u aan in de bijlage aan het eind van dit document. De syllabus op Examenblad.nl (www.examenblad.nl) bevat de juiste tekst. Deze wijziging is eerder bekend gemaakt via de Septembermededeling van 2007 over de centrale examens 2008.
afnametijdstip:	volgens het rooster van de CEVO www.examenblad.nl → jaarring 2009 → vmbo TL → exacte vakken → natuur- en scheikunde II → zie onder 'Officiële publicaties'

bijlage



Utrecht, 21 mei 2007

Geachte heer, mevrouw,

Helaas is gebleken dat bij het overzetten van de tekstbestanden naar PDF-formaat er fouten ingeslopen zijn in de formules bij in de syllabus NASK2 in de bundel Wiskunde en Natuurwetenschappen.

Hieronder treft u de juiste versie aan die u over de tekst op de aangegeven pagina kunt plakken. Wij verontschuldigen ons voor deze gang van zaken.

Met hartelijke groet,

Jan Paul de Vries
Projectleider CEVO

NASK2/K/7 eindterm 5 en 6 (pag. 89)

De juiste tekst luidt:

- 5 verwoorden dat zure stoffen (opgelost in water) H^+ ionen kunnen afstaan en basische stoffen (opgelost in water) H^+ ionen kunnen opnemen:

ZUREN	BASEN
- HCl(g) - HNO ₃ (l) - H ₂ SO ₄ (l) - HAc(l)	- ammoniak: NH ₃ (g) - zouten met OH ⁻ - zouten met O ²⁻ - zouten met CO ₃ ²⁻

- 6 de naam van een aantal zure en basische oplossingen en de formules van de deeltjes die daarin voorkomen, geven:
- zoutzuur: $H^+(aq)$ en $Cl^-(aq)$
 - verdund salpeterzuur: $H^+(aq)$ en $NO_3^-(aq)$
 - verdund zwavelzuur (accuzuur): $H^+(aq)$ en $SO_4^{2-}(aq)$
 - koolzuurhoudend water: $H^+(aq)$ en $CO_3^{2-}(aq)$
 - azijn: $H^+(aq)$ en $Ac^-(aq)$
 - natronloog: $Na^+(aq)$ en $OH^-(aq)$
 - kalkwater: $Ca^{2+}(aq)$ en $OH^-(aq)$
 - ammonia: $NH_3(aq)$

NASK2/K/11 eindterm 9 (pag. 94)

De juiste tekst luidt:

- 9 de notaties en namen van een aantal ionen geven:
- Ag⁺, Al³⁺, Ba²⁺, Br⁻, Ca²⁺, Cl⁻, CO₃²⁻, Cu²⁺, F⁻, Fe²⁺, Fe³⁺, H⁺, I⁻, K⁺, Mg²⁺, Na⁺, NH₄⁺, NO₃⁻, O²⁻, OH⁻, Pb²⁺, PO₄³⁻, S²⁻, Sn²⁺, SO₄²⁻, Zn²⁺