

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
<ul style="list-style-type: none"> - HCl(g) - HNO₃(l) - H₂SO₄(l) - HAc(l) 	<ul style="list-style-type: none"> - ammoniak: NH₃(g) - zouten met OH⁻ - zouten met O²⁻ - zouten met CO₃²⁻

- 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⁺