

EXAMENCURSUS: SCHEIKUNDE

Zorg ervoor dat je de volgende stoffen **uit je hoofd** kent!

Moleculaire stoffen

NH ₃	ammoniak
O ₃	ozon
H ₂ O	water
H ₂ O ₂	waterstofperoxide
Br ₂	broom
I ₂	jood
N ₂	stikstof
Cl ₂	chloor
H ₂	waterstof
O ₂	zuurstof
F ₂	fluor

LET OP!!!

Deze komen altijd met z'n tweetjes voor:
ezelsbruggetje: BrINCIHOF

Ionen

Zorg ervoor dat je van deze ionen ook de **LADING** kent!

1+: 1 ^e groep Periodiek Systeem (alkalimetalen)	K ⁺ , Na ⁺
proton	H ⁺
ammonium-ion	NH ₄ ⁺
	Ag ⁺
2+: 2 ^e groep Periodiek Systeem	Ba ²⁺ , Ca ²⁺
	Cu ²⁺ , Fe ²⁺ , Hg ²⁺ , Mg ²⁺ , Pb ²⁺ ,
	Sn ²⁺ , Zn ²⁺
3+:	Al ³⁺ , Fe ³⁺

1-: halogeniden	F ⁻ , Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻	2-: carbonaat	CO ₃ ²⁻
waterstofcarbonaat	HCO ₃ ⁻	oxide	O ²⁻
hydroxide	OH ⁻	sulfide	S ²⁻
nitriet	NO ₂ ⁻	silicaat	SiO ₃ ²⁻
nitraat	NO ₃ ⁻	sulfiet	SO ₃ ²⁻
acetaat (Ac ⁻)	CH ₃ COO ⁻	sulfaat	SO ₄ ²⁻
		3-: fosfaat	PO ₄ ³⁻

Zuren en basen

Zorg dat je de volgende stoffen herkent als zuren of basen:

<u>Zuren</u>		<u>Basen</u>
HCl	waterstofchloride	O ²⁻
(oplossing in water is zoutzuur)		
H ₂ SO ₄	zwavelzuur	OH ⁻
HNO ₃	salpeterzuur	NH ₃
H ₃ PO ₄	fosforzuur	CO ₃ ²⁻
H ₂ CO ₃	koolzuur (in water splitst dit in H ₂ O + CO ₂ (belletjes in frisdrank))	HCO ₃ ⁻
CH ₃ COOH (HAc)		CH ₃ COO ⁻
→ ethaanzuur / azijnzuur		