

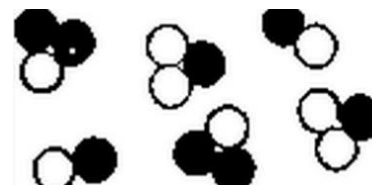
	Naam: _____	Nummer: _____	DP: _____
	Vak: 3.2 Chemie	Leerkracht: Mevr. E. De Meerleer	
	Klas: 3 _____	Datum: ____/____/20____	
	Titel: <b>Oefentoets: H4: Chemische elementen in stoffen</b>		

1. **Geef** van de volgende omschreven moleculen de correcte **chemische formule**.

- 3 moleculen dichloor: **3 Cl<sub>2</sub>**
- 4 atomen argon: **4 Ar**
- 6 moleculen dibroom: **6 Br<sub>2</sub>**
- 2 moleculen octazwavel: **2 S<sub>8</sub>**

2. Wat stelt volgende **figuur** voor? **Kruis** het juiste antwoord **aan**.

- ☐ een samengestelde stof
- ☐ twee samengestelde stoffen en één enkelvoudige stof
- ☐ drie elementen
- ☒ drie samengestelde stoffen



3. **Vul** de onderstaande tabel i.v.m. enkelvoudige stoffen verder **in**.

Chemische formule	Wetenschappelijke naam	Triviale naam	Aggregatietoestand (bij kamertemperatuur)	Kleur
O <sub>3</sub>	Trizuurstof	ozon	Gas	kleurloos
S <sub>8</sub>	octazwavel	Zwavel	Vast	Geel
P <sub>4</sub>	Tetrafosfor	Witte fosfor	Vast	/

4. Geef de **wetenschappelijke naam** van volgende elementen.

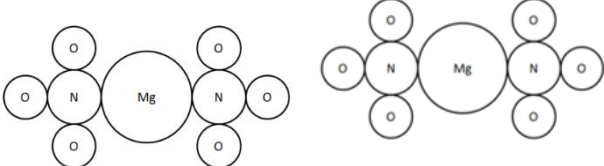
- ☐ Li<sub>3</sub>N **trilithiumnitride**
- ☐ HF **waterstoffluoride**
- ☐ HI **waterstofjodide**
- ☐ H<sub>2</sub>S **diwaterstofsulfide**
- ☐ HBr **waterstofbromide**
- ☐ SiC **siliciumcarbide**
- ☐ CO **koolstofmonoxide**
- ☐ AlP **aluminiumfosfide**

5. **Omschrijf** de volgende chemische formule **volledig**.
- Vermeld het **aantal moleculen**.
  - Vermeld of het een **samengestelde** of **enkelvoudige zuivere stof** is.
  - Vermeld het **aantal atomen per atoomsoort** voor **één molecule**.

$4\text{H}_2\text{CO}_3$	= 4 moleculen van een samengestelde stof, elk molecule bestaande uit 2 atomen waterstof, 1 atoom koolstof en 3 atomen zuurstof.
$2\text{Al}(\text{OH})_3$	= 2 moleculen van een samengestelde stof elk molecule bestaande uit 1 atoom aluminium en 3 groepjes van elk 1 atoom zuurstof en 1 atoom waterstof.
$3\text{Al}(\text{PO}_4)_3$	= 3 moleculen van een samengestelde stof, elk molecule bestaande uit 1 atoom aluminium en 3 groepjes van 1 atoom fosfor en 4 atomen zuurstof.

6. Zet een **kruisje** in de kolom of je te maken hebt met een **ES** of een **SS**.

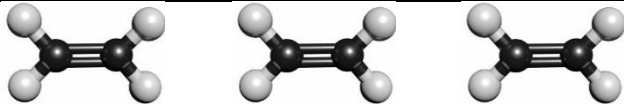
**Vul** nadien de tabel **aan**.

Voorstelling	ES	SS	Aantal moleculen	Aantal atoomsoorten	Totaal aantal atomen
		x	2	3	14

7. **Noteer** van de volgende omschrijvingen de **correcte chemische formule**.

6 moleculen van een samengestelde stof, elk molecule bestaande uit 1 atoom natrium en 1 chlooratoom.	6 NaCl
3 moleculen van een samengestelde stof, elk molecule bestaande uit 2 atomen ijzer en 3 groepjes van 1 atoom zwavel en 4 atomen zuurstof.	3 Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
4 moleculen van een enkelvoudige stof, elk molecule bestaande uit 4 atomen fosfor.	4 P <sub>4</sub>

8. **Teken** de **modelvoorstelling** van:

3 C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	
2 H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	