

## 5A 2 CHEMIESE BINDINGS TOETS

### VRAAG 2:

1. Watter van die volgende verbindings is 'n ioniese binding?
  - A.  $\text{MgCl}_2$ .
  - B.  $\text{H}_2\text{O}$ .
  - C.  $\text{CH}_3\text{Cl}$ .
  - D.  $\text{NH}_4\text{Cl}$ .
  
2.  $\text{SO}_3$ (sulfiet) kan voorgestel word deur resonansie strukture. Watter eienskap van 'n resonansie struktuur is korrek?
  - A. Sulfiet se alleen pare wissel met mekaar en omring die sentrale atoom met 8 elektrone.
  - B. Blok hakkies word gebruik met dubbel pyltjies.
  - C. A en B.
  - D. Geen van die bogenoemde.
  
3. 'n Polêre Kovalente Binding soos  $\text{HCl}$  se elektronegatiwiteit is:
  - A.  $< 2,1$ .
  - B.  $> 2,1$ .
  - C.  $1 < \text{EN} < 2,1$ .
  - D.  $0 < \text{EN} < 1$ .
  
4. In 'n ioniese binding soos  $\text{NaCl}$  sal watter element 'n elektron skenk?
  - A. Natrium.
  - B. Chloor.
  - C. Beide.
  - D. Geen van die bogenoemde.
  
5. Watter halfreaksie is die korrekte reaksie vir die metaal magnesium?
  - A.  $\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^-$ .
  - B.  $\text{Mg} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mg}^{2+}$ .
  - C.  $\text{Mg}^{2+} + 1\text{e}^- \rightarrow \text{Mg}$ .
  - D. Geen van die bogenoemde.

### VRAAG 2:

- 2.1) Definieer 'n Datief-Kovalente Binding.
- 2.2) Dui die Datief-Kovalente Binding van hoe Ammonium vorm.
- 2.3) Teken m.b.v. Lewis Diagramme die vorming van  $\text{NaCl}$ .

**VRAAG 3:**

- 3.1. Noem 'n eienskap wat veroorsaak dat ammoniak polêr is.
- 3.2. Teken Lewis Diagramme om die vorming van Magnesiumoksied te illustreer.
- 3.3. Gee die energievlakdiagram vir die Koolstofatoom.
- 3.4. Teken die Lewis diagram vir Metaan ( $\text{CH}_4$ ).