

Schrijf de elektronenconfiguratie van volgende elementen. Geef ook telkens het aantal valentie-elektronen.

- a. B
- b. P
- c. I

Oplossing

- | | | |
|--------|--|--------------------------------|
| a. 5B | $1s^2 2s^2 2p^1$ | $[\text{He}]2s^2 2p^1$ |
| b. 15P | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ | $[\text{Ne}]3s^2 3p^3$ |
| c. 53I | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^5$ | $[\text{Kr}]4d^{10} 5s^2 5p^5$ |