

Opgave 1

- A. $8 \cdot e$
- B. $12,8 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
- C. Atomen hebben het liefst een volle buitenste schil. In de tweede schil passen maximaal 8 elektronen. Door vier elektronen (twee van ieder zuurstof-atoom) te delen, lijkt het alsof beide zuurstof-atomen acht elektronen in hun tweede (buitenste) schil hebben.

Opgave 2

- A. 110 V
- B. 1728 00 J
- C. 0,048 kw·h

Opgave 3

- A. Warmte
- B. 368 kJ
- C. 0,4 A
- D. 230 V
- E. 575 Ω

Opgave 4

- A. 15 Ω
- B. 3,5 V
- C. 4,2 J (4,2 J/s = 4,2 W)

Opgave 5

- A. 115 Ω
- B. 460 W
- C. 60 C
- D. $3,75 \cdot 10^{20}$