

(Relative atomic mass, isotopes, and abundance)

Q1.a) (2018)

$$(A_r) \frac{(63 \times 70) + (65 \times 30)}{100}$$

$$= 63.6$$

Q1.b) (2018)

copper / Cu

Q1.c) (2018)

$$\frac{1.2 \times 10^{-10}}{10\,000}$$

or

$$1.2 \times 10^{-10} \times 1 \times 10^{-4}$$

$$= 1.2 \times 10^{-14} \text{ (m)}$$