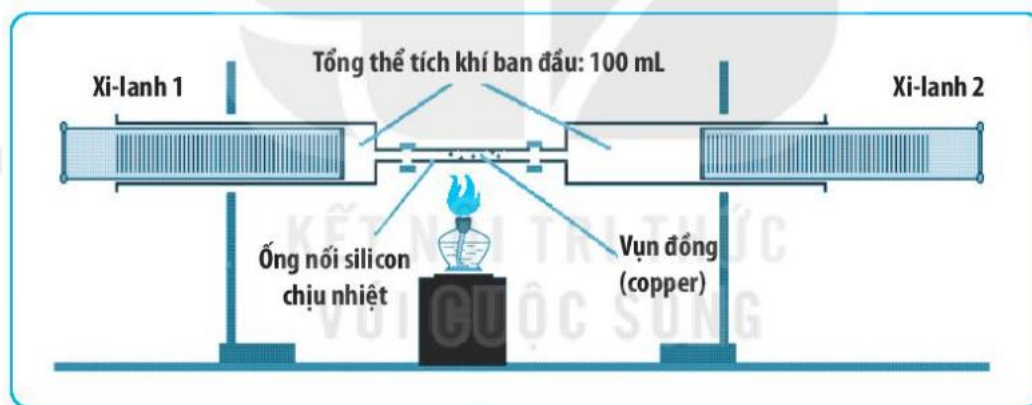


BÀI 11: OXYGEN – KHÔNG KHÍ

Bài 11.10 trang 21 sách bài tập KHTN 6 – Kết nối tri thức với cuộc sống

Cho khoảng 0,5g vụn đồng (copper) vào ống silicon chịu nhiệt, nối hai đầu ống vào 2 xi-lanh như Hình 11.3. Điều chỉnh để tổng thể tích ban đầu của 2 xi-lanh là 100 mL. Đốt nóng copper để phản ứng xảy ra hoàn toàn. Biết rằng copper đã phản ứng hết với oxygen trong không khí. Hãy dự đoán tổng thể tích của khí còn lại trong 2 xi-lanh khi ống silicon đã nguội.



Hình 11.3

Phương pháp

Oxygen chiếm khoảng 21% thể tích không khí

Lời giải chi tiết

- Thể tích khí oxygen chiếm khoảng 21% thể tích không khí
- ⇒ Trong 100 mL thể tích không khí ban đầu thì có 21 mL thể tích khí oxygen
- Vì đồng phản ứng hết với khí oxygen
- ⇒ Sau khi phản ứng hoàn toàn, oxygen hết nên tổng thể tích khí còn lại trong 2 xi-lanh còn khoảng = $100 - 21 = 79$ mL.