

Oxygen, Air – Oxi, Không Khí

Nguyễn Quân Bá Hồng*

Ngày 10 tháng 2 năm 2023

Tóm tắt nội dung

[EN] This text is a collection of problems, from easy to advanced, about oxygen. This text is also a supplementary material for my lecture note on Elementary Mathematics grade 8, which is stored & downloadable at the following link: [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/lecture](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/lecture)¹. The latest version of this text has been stored & downloadable at the following link: [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/oxygen](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/oxygen)².

[VI] Tài liệu này là 1 bộ sưu tập các bài tập chọn lọc từ cơ bản đến nâng cao về biểu thức đại số. Tài liệu này là phần bài tập bổ sung cho tài liệu chính – bài giảng [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/lecture](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/lecture) của tác giả viết cho Toán Sơ Cấp lớp 8. Phiên bản mới nhất của tài liệu này được lưu trữ & có thể tải xuống ở link sau: [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/oxygen](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/oxygen).

Mục lục

1 Oxi	2
Tài liệu	2

*Independent Researcher, Ben Tre City, Vietnam

e-mail: nguyenquanbahong@gmail.com; website: <https://nqbh.github.io>.

¹URL: https://github.com/NQBH/hobby/blob/master/elementary_chemistry/grade_8/NQBH_elementary_chemistry_grade_8.pdf.

²URL: https://github.com/NQBH/hobby/blob/master/elementary_chemistry/grade_8/oxygen/NQBH_oxygen.pdf.

1 Oxi

Bài toán 1 (An, 2020, 193., p. 102). *Nêu tính chất hóa học quan trọng của oxi. Cho ví dụ minh họa.*

Bài toán 2 (An, 2020, 194., p. 102). *Đốt cháy 6.2g photpho trong bình chứa 6.16l khí oxi (đktc) tạo thành diphotpho pentaoxit P_2O_5 .*

Bài toán 3 (An, 2020, 195., p. 102). *Đốt cháy 2.24l khí metan trong 28l không khí tạo ra khí carbonic & hơi nước. Sau phản ứng chất nào còn thừa & số mol thừa là bao nhiêu?*

Bài toán 4 (An, 2020, 196., p. 102). *Đốt cháy 36kg than đá có chứa 0.5% tạp chất lưu huỳnh & 1.5% tạp chất khác không cháy được. Tính thể tích khí CO_2, SO_2 tạo thành (ở đktc).*

Bài toán 5 (An, 2020, 226., p. 106). *Khi nung nóng kali pemanganat $KMnO_4$, chất này bị phân hủy cho K_2MnO_4, MnO_2 & khí O_2 . Tính khối lượng $KMnO_4$ cần thiết để điều chế 16.8l khí oxi (đktc).*

Tài liệu

An, Ngô Ngọc (2020). *400 Bài Tập Hóa Học 8*. Nhà Xuất Bản Đại Học Sư Phạm, p. 215.