**ĐỀ ÔN HÓA 8 LẦN 5**

1. **BÀI TẬP:**

**Câu 1**: Xem bài Tính chất - Ứng dụng của Hidro, hãy nêu các tính chất hóa học của khí oxi?

**Câu 2**: Đốt khí H2 trong 8,4l không khí tạo ra nước. Biết 

* 1. Thể tích khí H2 cần dùng ở (đktc)?
  2. Khối lượng nước tạo thành?

1. **ĐÁP ÁN**

**Câu 1:**

* Tính chất vật lí:
* Khí hiđro (H2) ­là chất khí không màu, không mùi, không vị, tan rất ít trong nước.
* Là chất khí nhẹ nhất trong các chất khí. 
* Tính chất hóa học:

1. Tác dụng với oxi:

* Khí H2 cháy trong oxi (không khí) với ngọn lửa màu xanh nhạt.



1. Tác dụng với đồng oxit:

* Ở nhiệt độ thường: phản ứng không xảy ra.
* Ở nhiệt độ cao (4000C): phản ứng xảy ra.
* CuO (đen) →Cu (đỏ), và có hơi nước xuất hiện.

Phương trình:



**Câu 2:**

1. Số mol khí H2 cần dùng: 

Thể tích khí H2 cần dùng: 

1. Số mol nước tạo ra: 

Khối lượng nước tạo ra: 