**CÂU HỎI ÔN TẬP HÓA 8 - Lần 3**

**Nội dung ôn:**

**- Cân bằng phương trình**

**- Công thức tính n, m, V**

***\*Chú ý: các em làm 2 câu sau vào giấy thứ 2 tuần sau nộp hoặc chụp hình gửi qua zalo, facebook lấy điểm 15 phút nhe. BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM CÁC EM CHỈ CẦN GHI ĐÁN ÁN.***

**Câu 1:** Khí oxi nặng hơn không khí bao nhiêu lần

A. 1,1 lần B. 0,55 lần C. 0,90625 lần D. 1,8125 lần

**Câu 2:** Đốt cháy 3,1g photpho trong bình chứa oxi tạo ra điphotpho pentaoxit. Tính khối lượng oxit thu được

A. 1,3945 g B. 14,2 g C. 1,42 g D. 7,1 g

**Câu 3:** Cháy mạnh, sáng chói, không có khói là hiện tượng của phản ứng

A. C+O2 → CO2 B. 3Fe+2O2 → Fe3O4

C. 2Cu+O2 → 2CuO D. 2Zn+O2 → 2ZnO

**Câu 4:** Cháy trong oxi với lửa nhỏ có màu xanh nhạt, cháy trong không khí mãnh liệt hơn là hiện tượng của phản ứng

A. 2S + 3O2 → 2SO3 B. S + O2 → SO2

C. P + O2 → P2O5 D. P + O2 →P2O5

**Câu 5:** Cháy mạnh trong oxi với ngọn lửa sáng chói, tạo ra khói trắng dày đặc bám vào thành lọ dưới dạng bột hòa tan được nước là phản ứng

A. 4P + 5O2 → 2P2O5 B. P + O2 → P2O3

C. S + O2 →SO2 D. 2Zn + O2 → 2ZnO

**Câu 6:** Cho 0,56g Fe tác dụng với 16g oxi tạo ra oxit sắt từ. Tính khối lượng oxit sắt từ và cho biết chất còn dư sau phản ứng

A. Oxi dư và m = 0,67 g B. Fe dư và m = 0,774 g

C. Oxi dư và m = 0,773 g D. Fe dư và m = 0,67 g

**Câu 7:** Tính chất nào sau đây oxi không có

A. Oxi là chất khí B. Trong các hợp chất, oxi có hóa trị 2

C. Tan nhiều trong nước D. Nặng hơn không khí

**Câu 8:** Chọn đáp án đúng

A. Oxi không có khả năng kết hợp với chất hemoglobin trong máu

B. Khí oxi là một đơn chất kim loại rất hoạt động

C. Oxi nặng hơn không khí

D. Oxi có 3 hóa trị

**Câu 9:** Chọn đáp án đúng

A. CH4 + O2 → 2CO2 + H2O B. 2C2H2 +5O2→ 4CO2 + 2H2O

C. Ba + O2 → BaO D. 2KClO3 → 2KCl + O2

**Câu 10:** Tính thể tích khí oxi phản ứng khi đốt cháy 3,6g C trong oxi tạo ra CO2

A. 0,672 l B. 67,2 l C. 6,72 l D. 0,0672 l