**ĐỀ ÔN TÍNH CHẤT CỦA OXI HÓA 8**

**I. Sơ lược về nguyên tố oxi:**

* KHHH: O
* CTPT: O2
* NTK: 16
* PTK: 32

1. Tính chất vật lý:

* Oxi là chất không màu, không mùi, ít tan trong nước.
* Oxi nặng hơn không khí
* Oxi hóa lỏng ở -1830C, oxi lỏng có màu xanh nhạt.

1. Tính chất hóa học:

* Tác dụng với kim loại
* Tác dụng với phi kim
* Tác dụng với hợp chất

**II. Bài tập:**

Câu 1. Hoàn thành phương trình và cân bằng PTHH sau:

1. S + O2 🡪 ……
2. P + O2 🡪 ……
3. C + O2 🡪 ……
4. Fe + O2 🡪 ……
5. Zn + O2 🡪 ……
6. Mg + O2 🡪 ……

Câu 2: Đốt cháy 12,4g Photpho trong bình chứa khí oxi tạo thành điphotpho pentaoxit (P2O5).

1. Viết phương trình hóa học.
2. Tính thể tích khí oxi thu được ở (đktc).
3. Tính khối lượng chất tạo thành.

**ĐÁP ÁN**

**Câu 1:**

1. S + O2 🡪 SO2
2. 4P + 5O2 🡪 2P2O5
3. C + O2 🡪 CO2
4. 3Fe + 2O2 🡪 Fe3O4
5. 2Zn + O2 🡪 2ZnO
6. 2Mg + O2 🡪 2MgO

**Câu 2:**

1. 4P + 5O2 🡪 2P2O5
2. Số mol photpho:

n = m/n = 12,4/31 = 0,4 (mol)

4P + 5O2 🡪 2P2O5

pt: 4 5 2

đb: 0,4 0,5 0,2 (mol)

Thể tích khí oxi thu được:

VO2 = n.22,4 = 0,5.22,4 = 11,2 (l)

1. Khối lượng P2O5 thu được:

m = n.M = 0,2.142 = 28,4 (g)

GVBM: Nguyễn Thị Hồng Thủy- 0355078042