**LỚP 9**

**NỘI DUNG ÔN TẬP TUẦN 23**

**Câu 1:** Cho biết ô nguyên tố thứ 55, 57, 14 cho biết những ý gì ?

**Câu 2:** Cho biết vị trí và tính chất của nguyên tố ô 16, 8, 3.

**Câu 3:** Nhận biết 2 khí CH4 và C2H4. Viết phương trình phản ứng ( nếu có).

**Câu 4:** Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 2 lọ mất nhãn chứa khí O2 và C2H4. Viết phương trình phản ứng ( nếu có).

**Câu 5:** Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 2 lọ mất nhãn chứa khí O2 và C2H2. Viết phương trình phản ứng ( nếu có).

**Câu 6:** Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 2 lọ mất nhãn chứa khí CH4 và C2H2. Viết phương trình phản ứng ( nếu có).

**Câu 7:** Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 3 lọ mất nhãn chứa khí CO2, CH4 và C2H4. Viết phương trình phản ứng ( nếu có).

**Câu 8:** Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 3 lọ mất nhãn chứa khí CO2, CH4 và C2H2. Viết phương trình phản ứng ( nếu có).

**Câu 9:** Hoàn thành các PTHH sau:

1. CH4 + O2 ⭢
2. C2H4  + O2 ⭢
3. C2H2 + O2 ⭢
4. C6H6  + O2 ⭢
5. C4H8 + O2 ⭢

**NỘI DUNG ÔN TẬP TUẦN 24**

**Câu 1: Hoàn thành các PTHH sau**

1. CH2 = CH2 + Br2 ⭢
2. CH2 = CH2 + H2 ⭢
3. CH2 = CH2 
4. CH3- CH = CH2 + H2 ⭢
5. CH3 - CH = CH2 + Br2 ⭢
6. CH2 = CH - CH3 + Br2 ⭢

**Câu 2: Hoàn thành các PTHH sau**

1. CH CH + Br2 ⭢
2. CH CH + H2 ⭢
3. CH3 – C CH + Br2 ⭢
4. CH3 – C CH + H2 ⭢
5. CH C – CH3 + Br2 ⭢
6. CH C – CH3 + H2 ⭢
7. CH3 – CH2 – C CH + Br2 ⭢
8. CH3 – C C – CH3 + H2 ⭢

**Câu 3:** Viết tất cả các công thức cấu tạo đầy đủ và thu gọn có thể có ứng với công thức phân tử của các chất sau: C3H7Cl, C2H6O, C3H8O, C3H9N (biết N có hóa trị III), C2H4Br2 (Br có hóa trị I), C2H2Br2.

**Câu 4:** Viết công thức cấu tạo mạch vòng của C3H6, C4H8, C5H10.

**Câu 5:** Viết công thức cấu tạo mạch nhánh của C4H10, C5H12.

**Câu 6:** Viết tất cả các công thức cấu tạo đầy đủ và thu gọn có thể có ứng với công thức phân tử của các chất sau: C2H6O, C4H10, C3H7Br.