

**NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HÓA HỌC 9**  
**TUẦN 12**

- Câu 1.** Không thể biểu diễn dầu mỏ bằng công thức nhất định vì  
A. dầu mỏ là hỗn hợp nhiều hidrocarbon.      B. chưa tìm được công thức của dầu mỏ.  
C. dầu mỏ có lẫn nhiều tạp chất.              D. dầu mỏ là hỗn hợp nhiều chất hữu cơ.
- Câu 2.** 4,48 lít hỗn hợp  $C_2H_4$  và  $CH_4$  làm mất màu vừa đủ dung dịch chứa 0,1 mol Brom. Phần trăm mỗi khí trong hỗn hợp là  
A. 40% và 60%.      B. 50% và 50%.      C. 70% và 30%.      D. 20% và 80%.
- Câu 3.** Cho 1,792 lít hỗn hợp khí gồm  $CH_4$  và  $C_2H_4$  lội qua dung dịch nước  $Br_2$  dư. Sau phản ứng thấy có 1,12 lít khí thoát ra. Thành phần phần trăm về thể tích của mỗi chất trong hỗn hợp là  
A. 25,0%; 75,0%.      B. 62,5%; 37,5%.      C. 35,5; 64,5%.      D. 40,0%; 60,0%.
- Câu 4.** Cho 33,6 lít (đktc) hỗn hợp khí gồm  $CH_4$  và  $C_2H_4$ . Đốt cháy hoàn toàn thu được 44,8 lít khí  $CO_2$  (đktc). Tính %V mỗi khí trong hỗn hợp.  
A. % $CH_4$  = 66,67%; % $C_2H_4$ = 33,33%.      B. % $CH_4$  = 60%; % $C_2H_4$ = 40%.  
C. % $CH_4$  = 20% ; % $C_2H_4$ = 80%.      D. % $CH_4$  = 30% ; % $C_2H_4$ = 70%.
- Câu 5.** Có bốn bình khí  $CH_4$ ,  $C_2H_4$ ,  $CO_2$ ,  $SO_2$ . Để nhận biết các bình khí bằng phương pháp hóa học nên dùng cặp thuốc thử nào là tốt nhất, nhanh nhất?  
A. Nước brom và  $Ca(OH)_2$ .      B. Nước brom và  $O_2$  (đốt cháy).  
C.  $O_2$ (đốt cháy) và nước vôi trong.      D.  $O_2$  (đốt cháy) và dung dịch  $CaCl_2$ .
- Câu 6.** Trộn 5 lít  $CH_4$  với 3 lít  $CO$  (các thể tích khí đo ở đktc) được hỗn hợp khí M. Tỉ khối của M so với không khí bằng:  
A. 0,6880.      B. 0,6895.      C. 0,6988.      D. 0,7069.
- Câu 7.** Nếu sục rất từ từ 0,4 mol  $C_2H_4$  vừa đủ làm mất màu 800ml dung dịch nước  $Br_2$  x mol/l. Như vậy x có giá trị là  
A. 0,1.      B. 0,125.      C. 0,15.      D. 0,5.
- Câu 8.** Cho sơ đồ phản ứng:  $X + 3O_2 \xrightarrow{t^0} 2CO_2 + 2H_2O$ . Biết X là một hidrocarbon. Công thức hóa học của X là  
A.  $C_2H_4$ .      B.  $CH_4$ .      C.  $C_2H_6$ .      D.  $C_2H_2$ .
- Câu 9.** Cho các chất:  $CH_4$ ,  $C_2H_4$ ,  $CO_2$ ,  $CO$ . Trong các chất đó, số chất có phản ứng với dung dịch nước brom là  
A. 1.      B. 2.      C. 3.      D. 4.
- Câu 10.** Chất nào sau đây **không** dùng làm nhiên liệu?  
A. Than, củi.      B. Dầu hỏa.      C. Axit axetic.      D. Khí metan.

**Biết NTK: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na= 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32;  
Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; As = 75; Ba = 137**

-----Hết-----