**ĐÁP ÁN Môn Hóa học khối 11-XÃ HỘI – NGÀY 16/03/2019**

**Câu 1** (2đ)

a) 3-etyl-2-metyl pentan CH3-CH(CH3)-CH(C2H5)-CH2-CH3

b) 2-metyl buta-1,3-dien CH2=C(CH3)-CH=CH2

c) 3-metyl but-1-in CH≅C-CH(CH3)-CH3

d) 2-metyl pent-2-en CH3-C(CH3)=CH-CH2-CH3

Mỗi công thức cấu tao 0,5đ x4

**Câu 2 (1,5đ)**

Viết đồng phân và gọi tên

CH2=CH-CH2-CH3 But-1-en

CH3-CH=CH-CH3 But-2-en

CH2=C(CH3)-CH3 2-metyl propen hoặc metyl propen

**Câu 3** **(2đ)**

Nhận biết các chất sau: C2H6, C2H4, C2H2 và CO2

-Dẫn các khí vào dd AgNO3 trong NH3 dư, có kết tủa vàng là C2H2

C2H2+2AgNO3+2NH3→C2Ag2+2NH4NO3

Dẫn các khí còn lại vào ddBrom,làm mất màu dd là C2H4

C2H4+ Br2→C2H4Br2

Dẫn các khí còn lại vào nước vôi trong, làm đục nước vôi trong là CO2

CO2 +Ca(OH)2→CaCO3+H2O

Còn lại là C2H6

**Câu 4** **(2đ)**

Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra khi:

1. CH3-CH2-CH3 + Cl2 → CH3-CHCl-CH3 + HCl
2. nCH2=CH2→-(CH2-CH2)-n
3. C3H4 + 2H2 →C3H8
4. CH3-CH=CH2 +H2O →CH3-CHOH-CH3

**Câu 5 (2,5đ)**

CnH2n+2 + (3n+1)/2 O2→ nCO2 +(n+1)H2O (0,5đ)

Số mol CO2=0,65 mol (0,25đ)

$\overbar{n}$=2,6 (0,5đ)

2 ankan là C2H6 và C3H8 (0,25đ)

b)gọi x,y là số mol của C2H6 và C3H8

hệ pt 2x+3y=0,65

 30x+44y=9,6 (0,5đ)

% C2H6=31,25% (0,5đ)

%C4H10=68,75%