**ĐÁP ÁN HÓA 11 (TN) - 16/02/2019**

*Học sinh có thể làm cách khác nếu hợp lí vẫn được trọn số điểm của câu hỏi.*

**Câu 1:**

CH3-CH2-CH3 + Cl2 🡪 CH3-CH2-CH2Cl + HCl 0,5đ

 Propylclorua 0,25đ

(SP phụ) 0,25đ

CH3-CH2-CH3 + Cl2 🡪 CH3-CHCl-CH3 + HCl 0,5đ

 Iso Propylclorua 0,25đ

(SP chính) 0,25đ

**Câu 2:**

Dùng giấy quỳ ẩm, nói đúng hiện tượng 🡪 nhận biết NH3 0,5đ

Dùng dung dịch Ca(OH)2, nói đúng hiện tượng 🡪 nhận biết CO2 0,5đ

Dùng dung dịch brom vừa đủ, nói đúng hiện tượng 🡪 nhận biết Etilen 0,5đ

Viết đúng 2 phương trình 0,25đ/p.trình

**Câu 3**

Viết đúng 3 đồng phân cấu tạo 0,5đ/đp

Gọi đúng tên của các đồng phân:

- Đúng 1 hoặc 2 tên 0,25đ

- Đúng hết 3 tên 0,5đ

**Câu 4: Mỗi câu 0,5đ**

**Câu 5:**

nO2 = 1 mol 0,25đ

nCnH2n+2 =  mol 0,25đ

 0,5đ

Giải được n = 3 0,75đ

🡪 C3H8 0,25đ

**Câu 6:**

nBr2 = 0,1 mol; 0,25đ

nBr2 = ΣnEtilen, propilen = 0,1 mol 0,25đ

🡪ΣVEtilen, propilen = 2,24 lít mol 0,25đ

🡪Vetan = 4,48 lít. 0,25đ