|  |  |
| --- | --- |
| KIỂM TRA GIỮA HK 2 -NĂM HỌC 2020-2021**PHẦN ĐỀ TỰ LUẬN – MÔN: HÓA HỌC, LỚP 11** | **Chữ ký GV coi KT** |
| Họ và tên HS ……………………………………………Lớp …………Số báo danh…………………Phòng kiểm tra số ……………………… | **Chữ ký và điểm số GV chấm** |

**Đềra:**

**Câu 29.** *(1,0 điểm)*

**a.** Viết các phương trình hoá học theo sơ đồ sau (ghi rõ điều kiện phản ứng cần thiết – nếu có):

CaC2C2H2benzen.

**b.** Viết phương trình hóa học:

 - Điều chế cao su Buna từ buta-1,3-đien

 - Điều chế khí metan trong phòng thí nghiệm.

**Câu 30.** *(1,0 điểm)*

Đốt cháy hoàn toàn *m* gam ankan X thu được 3,36 lít CO2 (đktc) và 3,24 g H2O. Xác định CTPT của X, tính *m* và gọi tên của X. Biết X tạo được tối đa 4 sản phẩm thế monoclo.

**Câu 31.** *(0,5 điểm)*

Trong 1 ống nghiệm chứa sẵn 1 ml nước brom. Thêm vào ống nghiệm đó 1 ml hex-1-en; lắc đều, sau đó để yên ống nghiệm trong vài phút. Hãy nêu và giải thích hiện tượng quan sát được.

**Câu 32.** *(0,5 điểm)*

Có một hỗn hợp X gồm CH4, C2H4 và C2H2. Nếu lấy 8,6 gam X cho tác dụng hết với dung dịch brom (dư) thì khối lượng brom phản ứng là 48 gam. Mặt khác, nếu cho 13,44 lít (đktc) hỗn hợp X tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO3/NH3 thì thu được 36 gam kết tủa. Hãy xác định thành phần phần trăm về thể tích của CH­4 trong X.

**--- Hết ----**

**Bài làm:**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………