**ĐÁP ÁN HÓA 11 (TN)**

**Câu 1:**

Viết đúng phương trình 0,25đ

Sai hoặc thiếu 2 điều kiện/cân bằng -0,25đ

**Câu 2:**

Sử dụng đúng thuốc thử 0,25đ/chất

Viết đúng phương trình phản ứng 0,25đ/pt

**Câu 3:**

a) Khí hidro/khí H2 0,25đ

b) C2H5OH + Na 🡪 C2H5ONa + 1/2H2 0,25đ

c) Màu xanh 0,25đ

**Câu 4:**

a) C6H5ONa + CO2 + H2O 🡪 C6H5OH + NaHCO3 0,25đ

b) 2C3H5(OH)3 + Cu(OH)2 🡪 [C3H5(OH)2O]2Cu + 2H2O 0,25đ

**Câu 5:**

Viết đúng công thức cấu tạo đồng phân 0,25đ/đp

Gọi đúng tên thay thế 0,25đ/tên

**Câu 6:**

Tính được nO2 = 0,225 hoặc viết được công thức  0,25đ

 0,25đ

Giải được n = 1 0,25đ

Kết luận CH4O 0,25đ

**Câu 7:**

C2H5OH + Na 🡪 C2H5ONa + 1/2H2 0,25đ

C6H5OH + Na 🡪 C6H5ONa + 1/2H2 0,25đ

C6H5OH + 3Br2 🡪 C6H2Br3OH + 3HBr 0,25đ

Tính được nC6H2Br3OH = 0,3 mol 0,25đ

Giải được nC2H5OH = 0,2 và nC6H5OH = 0,3 0,5đ

Tính được %C2H5OH = 24,6% 0,25đ

%C6H5OH = 75,4% 0,25đ