**TRƯỜNG THCS TRẦN NHẬT DUẬT**

**BÀI TẬP: KHÁI NIỆM VỀ HỢP CHẤT HỮU CƠ**

**Bài tập 1:** tương tựBài 4/tr108/SGK

Rýợu etylic có công thức phân tử là C2H6O. Hãy tính thành phần % khối lýợng của các nguyên tố trong hợp chất?

**Bài tập 2**: Bài 5/tr108/SGK 9: Sắp xếp các chất: C6H6, CaCO3, C4H10, C2H6O, NaNO3, CH3NO2, NaHCO3, C2H3O2Na vào các cột thích hợp trong bảng sau:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Hợp chất hữu cõ** | | **Hợp chất**  **vô cõ** |
| Hiðrocacbon | Dẫn xuất của hiðrocacbon |
|  |  |  |

**Bài tập 3** : (bt 3/108/ SGK)

Hãy so sánh phần trăm khối lượng của cacbon trong các chất sau: CH4, CH3Cl, CH2Cl2, CHCl3