

## Bài 26. PHÂN LOẠI VÀ GỌI TÊN HỢP CHẤT HỮU CƠ

4.8 Ghép các từ/cụm từ ở cột A với các cụm từ ở cột B cho phù hợp.

Cột A		Cột B	
1	Hidrocarbon	a	là nhóm nguyên tử gây ra những phản ứng đặc trưng của hợp chất hữu cơ.
2	Dẫn xuất của hidrocarbon	b	chất hữu cơ thường bị cháy sinh ra CO <sub>2</sub> .
3	Phản ứng của các hợp chất hữu cơ	c	là những hợp chất được tạo thành bởi hai nguyên tố cacbon và hidro.
4	Khi bị đốt nóng có oxi,	d	thường xảy ra chậm và theo nhiều hướng trong cùng một điều kiện.
5	Nhóm chức	e	là những hợp chất trong phân tử ngoài cacbon, hidro còn có nguyên tử của nguyên tố khác.
		f	chất hữu cơ rất khó cháy để sinh ra khí cacbonic.

4.9 Trong các tên gọi sau, tên nào thuộc loại danh pháp thay thế, gốc – chức : clometan ; vinyl clorua ; 1,2-đicloetan ; propan-1-ol ?

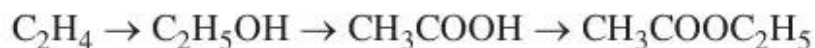
Viết công thức cấu tạo của các chất trên.

4.10 Thế nào là nhóm chức ? Trong các phản ứng sau đây, hãy chỉ ra nhóm chức trong phân tử các chất :

a) Ancol etylic tác dụng với natri giải phóng hidro.

b) Axit axetic tác dụng với ancol etylic tạo thành etyl axetat và nước.

**4.11** Cho dãy chuyển hoá sau :



a) Viết các phương trình hoá học thực hiện các chuyển hoá trên.

b) Hãy chỉ rõ nhóm chức trong phân tử các chất trên.

**4.12** Viết công thức cấu tạo của các chất sau : glixerol (còn gọi là glixerin), brombenzen, metyl clorua, etyl clorua, vinyl clorua. Tên gọi nào thuộc loại tên gốc – chức, tên thay thế, tên thông thường ?

**4.13** Gọi tên các chất sau :  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ ,  $\text{CH}_3\text{Br}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ .

**4.14** Các chất trong nhóm chất nào dưới đây đều là dẫn xuất của hidrocacbon ?

A.  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{CH}_3\text{Br}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ .

B.  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{Br}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ .

C.  $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ ,  $\text{CH}_3\text{Br}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_3$ .

D.  $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ .