1./ Hãy điền những thông tin còn thiếu trong bảng sau :

Công thức hoá học	**Đơn chất hay hợp chất**	**Số nguyên tử của từng nguyên tố**	**Phân tử khối**
$C_6H_{12}O_6$			
CH_3COOH			
O_3			
Cl_2			
$Ca_3(PO_4)_2$			

2/ Hãy khoanh tròn chữ **Đ** hoặc **S** trong ô ứng với câu khẳng định sau đúng hoặc sai :

Trong mỗi nguyên tử :

1. Số hạt proton = số hạt electron (số p = số e).		
2. Proton và electron có cùng khối lượng.		
3. Số hạt proton = số hạt nơtron (số p = số n).		
4. Khối lượng nguyên tử được coi là khối lượng của các hạt nơtron và proton (khối lượng hạt nhân).		
5. Khối lượng nguyên tử được coi là khối lượng của các hạt electron và proton.		
6. Electron chuyển động quanh hạt nhân và sắp xếp thành từng lớp.		

3./ Lựa chọn thí dụ ở cột (II) cho phù hợp các khái niệm ở cột (I).

Các khái niệm (I)		**Các thí dụ (II)**
A) Nguyên tử		1. Nước cất; vàng 9999
B) Hợp chất		2. Fe, O_2, C
C) Chất nguyên chất		3. S, Si, Cu
D) Hỗn hợp		4. Muối iot, nước chanh
E) Phân tử		5. NaOH, NaCl, CO_2