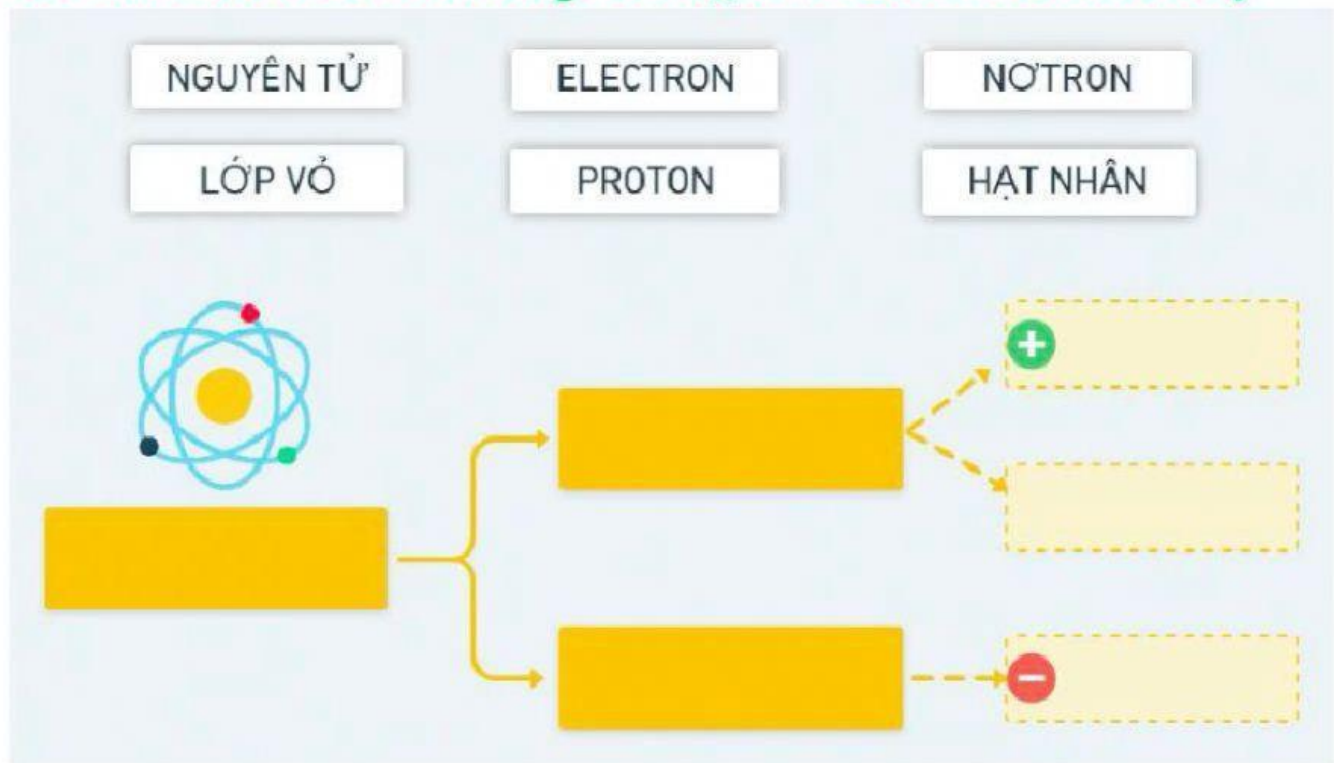




ÔN TẬP CHƯƠNG 1 – NGUYÊN TỬ

Câu 1. Điền các từ sau vào ô trống thích hợp để hoàn thành sơ đồ dưới đây



Câu 2. Hoàn thành các biểu thức sau

(1) Số hiệu nguyên tử (số đơn vị điện tích hạt nhân) = =

(2) Số khối: =

(3) Hai đại lượng đặc trưng cho nguyên tử là và

(4) Nguyên tố hóa học là những nguyên tử có cùng trong hạt nhân.

Các nguyên tử thuộc cùng một nguyên tố hóa học là (vào các KHHH thỏa mãn)



(5) Các đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học là những nguyên tử có cùng số nhưng khác nhau về số do đó (A) của chúng khác nhau.

Câu 3. Hoàn thành bảng sau

Nguyên tử	P	E	N	Tổng số hạt
$^{16}_{8}\text{O}$				
$^{19}_{9}\text{F}$				
$^{27}_{13}\text{Al}$				
$^{56}_{26}\text{Fe}$				
$^{81}_{35}\text{Br}$				

Câu 4. Hoàn thành bảng sau

STT lớp (n)	1	2	3	4
Tên lớp	K			
Kí hiệu phân lớp t/ứng	1s		3s 3p 3d	
Số electron	Phân lớp			
tối đa trong	Lớp (n^2)		8	

Câu 5. Kéo thả các ô ở hàng A xuống hàng B để sắp xếp các phân lớp theo thứ tự mức năng lượng tăng dần

A

1s

3s

2p

3d

3p

2s

4s

B