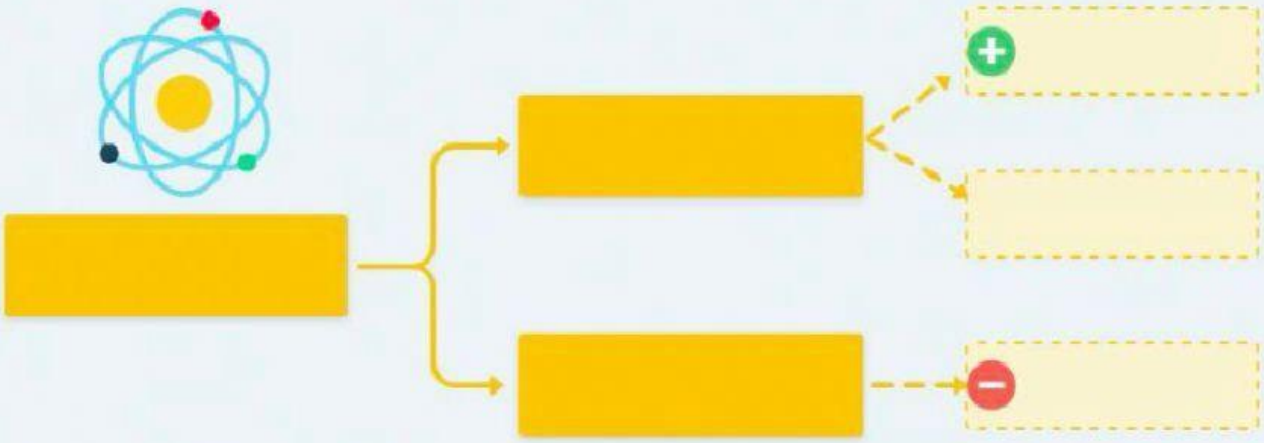
ÔN TẬP CHƯƠNG 1 – NGUYÊN TỬ

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

NGUYÊN TỬ	ELECTRON	NƠTRON
LỚP VỎ	PROTON	HẠT NHÂN



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)

$^{16}_{8}A$, $^{19}_{9}B$, $^{14}_{6}C$, $^{17}_{8}D$, $^{14}_{7}E$, $^{18}_{8}G$

(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.

LIVEWORKSHEETS

Câu 3. Hoàn thành bảng sau

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

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 tối đa trong	Phân lớp	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....
	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:

LIVEWORKSHEETS