Họ tên:……Lớp 10C1 (đề 1)

I. TÌM TỪ THÍCH HỢP

STT	CÂU HỎI
1	Lớp L là lớp số.....
2	**AO s** có dạng hình……..
3	Các electron thuộc cùng **một phân lớp** có năng lượng **…….**
4	Mô hình nguyên tử của **Rutherford – Bohr:** các e chuyển động xung quanh …….. theo quỹ đạo xác định là hình.....hoặc hình.....
5	Lớp 4 có tên là……..
6	Lớp có mức **năng lượng thấp nhất** có tên là .....
7	**Phân lớp p** có số AO là.....
8	**Nguyên lí Pauli:** Mỗi AO chỉ chứa tối đa……e và có chiều tự quay……
9	Nguyên tử có **5, 6 hoặc 7e** lớp ngoài cùng thường là nguyên tử nguyên tố.....
10	Nguyên tử có **8e** lớp ngoài cùng là nguyên tử nguyên tố .....
11	Thứ tự mức năng lượng: **1s, 2s, …, 3s, 3p, …., 3d, 4p, 5s**
12	**Orbital nguyên tử (AO)** là khu vực không gian xung quanh hạt nhân nguyên tử mà xác suất tìm thấy electron trong khu vực đó là …….. nhất **(khoảng ……%).**

II. NỐI CỘT A VÀ CỘT B

A	B
Lớp N là lớp số	**18**
Số e tối đa mỗi phân lớp p	**8**
số electron tối đa lớp thứ 3	**6**
số electron tối đa lớp thứ 2	**4**
$1s^2 2s^2 2p^5$	**Nguyên tố kim loại**
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^1$	**Nguyên tố khí hiếm**
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6$	**Nguyên tố phi kim**

LIVEWORKSHEETS