

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. NÓI 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