

Họ tên:.....Lớp 10C1 (đề 2)

I. TÌM TỪ THÍCH HỢP

STT	CÂU HỎI
1	Lớp M là lớp số.....
2	AO có dạng hình số tám nổi
3	Các electron thuộc cùng một lớp có năng lượng
4	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%).
5	Lớp 2 có tên là.....
6	Lớp có mức năng lượng thấp nhất có tên là
7	Phân lớp s có số AO là.....
8	Quy tắc Hund: các e phân bố vào các AO sao cho e độc thân là.....
9	Nguyên tử có 1, 2 hoặc 3e 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, 4s, ..., 4p, 5s
12	Mô hình nguyên tử hiện đại: e chuyển động rất nhanh xung quanh hạt nhântheo quỹ đạo xác định tạo thành

II. NÓI CỘT A VÀ CỘT B

A	B
Lớp K là lớp số	8
Số e tối đa mỗi phân lớp d	1
Số electron tối đa lớp thứ 2	10
Số electron tối đa lớp thứ 4	32
$1s^2 2s^2 3s^2 3p^1$	Nguyên tố khí hiếm
$1s^2 2s^2 2p^6$	Nguyên tố phi kim
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	Nguyên tố kim loại