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 nhân **.....**theo quỹ đạo xác định tạo thành .....

II. NỐI 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**

LIVEWORKSHEETS