kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 19/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.175

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Theo công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet, phức ammonia - boron trifluoride (H_3NBF_3) có bao nhiêu liên kết cho - nhận?

Câu 2. Nguyên tố Be (nguyên tử khối 9) nằm ở chu kì 2, nhóm IIA. Cho O = 16. Tính phần trăm khối lượng oxygen trong oxide cao nhất của nguyên tố ấy.

Câu 3. Phân lớp $1s$ có bao nhiêu orbital?

Câu 4. Nguyên tử potassium (K, $Z = 19$) có 1 electron ở lớp ngoài cùng. Lớp ngoài cùng của ion K^+ có bao nhiêu electron?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Trong nguyên tử silicon, khối lượng một proton lớn hơn khối lượng một electron khoảng bao nhiêu lần?

.....

.....

.....

Câu 6. Nguyên tử silicon Si trung hòa ở trạng thái cơ bản có cấu hình $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$. Xét lớp M với $n = 3$, về khả năng gồm $3s$, $3p$, $3d$. Nêu số phân lớp có thể có, tổng orbital, số electron tối đa và thực có; chỉ rõ phân lớp còn trống và giải thích vì sao hai số electron khác nhau.

.....

.....

.....