kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 20/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.100

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hai nguyên tố Li ($Z = 3$) và Be ($Z = 4$) cùng thuộc chu kì 2. Kết luận nào sau đây đúng?

A. Be có bán kính nguyên tử nhỏ hơn và tính kim loại mạnh hơn Li

B. Hai nguyên tố có cùng bán kính nguyên tử vì cùng số lớp electron

C. Be có bán kính nguyên tử nhỏ hơn và độ âm điện lớn hơn Li

D. Be có bán kính nguyên tử lớn hơn và độ âm điện lớn hơn Li

Câu 2. Henry Moseley chỉ ra phải sắp xếp các nguyên tố theo số hiệu nguyên tử thay cho khối lượng nguyên tử vào năm nào?

A. 2016 **B.** 1913 **C.** 1870 **D.** 1866

Câu 3. Phân tử nào sau đây có chứa liên kết ba?

A. nitrogen (N_2)

B. oxygen (O_2)

C. phosphine (PH_3)

D. hydrogen sulfide (H_2S)

Câu 4. Nguyên tố potassium có kí hiệu K và cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

A. 5 **B.** 6 **C.** 1 **D.** 4

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Mỗi chu kì của bảng tuần hoàn góp tối đa bao nhiêu nguyên tố cho khối p?

☐☐☐☐

Câu 6. Nguyên tử magnesium (Mg, $Z = 12$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

☐☐☐☐

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Nguyên tử trung hoà của nguyên tố nhóm A X có phân bố electron theo các lớp từ trong ra ngoài là (2; 8; 3). Số hiệu nguyên tử của X bằng bao nhiêu? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....

Câu 8. Tinh thể BaO (barium oxide) gồm các ion Ba^{2+} và O^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Mỗi ion Ba^{2+} được bao nhiêu ion O^{2-} gần nhất bao quanh?

.....

.....

.....