

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 02/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.074**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Potassium (K) nằm ở ô số 19, chu kì 4, nhóm IA. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

- A. khối d B. khối f C. khối p D. khối s

Câu 2. Dmitri Mendeleev công bố bảng tuần hoàn đầu tiên, chưa ô trống và đoán trước tính chất của các nguyên tố chưa tìm ra vào năm nào?

- A. 1869 B. 1866 C. 2016 D. 1870

Câu 3. Trên phổ khối lượng của một nguyên tố, hoành độ mỗi tín hiệu cho biết

- A. nguyên tử khối trung bình của nguyên tố.
B. tỉ số m/z , ứng với số khối của một đồng vị khi ion mang một đơn vị điện tích.
C. phần trăm số nguyên tử của đồng vị ấy.
D. số proton của nguyên tố.

Câu 4. Nguyên tử magnesium có kí hiệu Mg và số hiệu nguyên tử $Z = 12$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron độc thân?

- A. 1 B. 2 C. 0 D. 3

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN**Câu 5.** Phân lớp $3d$ có bao nhiêu orbital?**Câu 6.** Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 16, 15, 13, 14 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có độ âm điện lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?**PHẦN III. TỰ LUẬN****Câu 7.** Cho bán kính nguyên tử: N có $Z = 7$ và bán kính 70 pm, P có $Z = 15$ và bán kính 110 pm. Hai nguyên tố cùng thuộc nhóm VA. Bán kính nguyên tử P gấp bao nhiêu lần bán kính nguyên tử N? (làm tròn đến hàng phần trăm).

.....

.....

.....

Câu 8. Nguyên tử phosphorus (P, $Z = 15$) có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$. Nguyên tử ấy nhường hoặc nhận bao nhiêu electron để đạt cấu hình bền của khí hiếm gần nhất?

.....

.....

.....