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 13/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.207

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử nguyên tố X có 3 lớp electron và lớp ngoài cùng có 4 electron. Vị trí của X trong bảng tuần hoàn là

A. ô số 14, chu kì 4, nhóm IIIA
B. ô số 15, chu kì 3, nhóm IVA
C. ô số 14, chu kì 3, nhóm IVA
D. ô số 7, chu kì 3, nhóm IVA

Câu 2. Nguyên tử phosphorus $(\mathrm{P}, Z = 15)$ có cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^3$. Ion đơn nguyên tử mà nguyên tử ấy tạo thành là

A. P^{5+}
B. P^{3-}
C. P^{5-}
D. P^{3+}

Câu 3. Chất nào sau đây có liên kết ion?

A. nitrogen $(\mathrm{N_2})$
B. hydrogen chloride (HCl)
C. ammonia $(\mathrm{NH_3})$
D. sodium fluoride (NaF)

Câu 4. Beryllium $(\mathrm{Be}, Z = 4)$ thuộc chu kì 2, nhóm IIA. Hydroxide tương ứng với oxide cao nhất của nguyên tố ấy là $\mathrm{Be(OH)_2}$. Chất này có tính

A. lưỡng tính
B. trung tính
C. acid
D. base

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Nguyên tử aluminium có hạt nhân gồm 13 proton và 14 neutron. Tính số khối của nguyên tử ấy.

.....

.....

.....

Câu 6. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^3$. Nguyên tố X thuộc chu kì nào?

.....

.....

.....

Câu 7. Một mẫu nickel chỉ chứa hai đồng vị $^{58}\mathrm{Ni}$ và $^{60}\mathrm{Ni}$ đồng vị $^{58}\mathrm{Ni}$ chiếm 55% số nguyên tử. Tính nguyên tử khối trung bình của mẫu ấy.

.....

.....

.....