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 23/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.065

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong chu kì 2, đi từ Li đến N theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, tính base của các hydroxide tương ứng

A. giảm dần, đồng thời tính acid tăng dần

B. giảm dần, đồng thời tính acid cũng giảm dần

C. không đổi

D. tăng dần, đồng thời tính acid giảm dần

Câu 2. Nguyên tử iodine $(\mathrm{I}, Z = 53)$ có 7 electron ở lớp ngoài cùng. Nguyên tử oxygen $(\mathrm{O}, Z = 8)$ có 6 electron ở lớp ngoài cùng. Sau khi đạt cấu hình bền theo quy tắc octet, tổng số electron của hai ion I^- và O^{2-} bằng

A. 54 **B.** 61 **C.** 62 **D.** 64

Câu 3. Trong tiến trình nghiên cứu hóa học, bước ngay sau "xử lí số liệu" là

A. Thiết kế và tiến hành thí nghiệm.

B. Nêu giả thuyết.

C. Rút ra kết luận.

D. Xác định vấn đề nghiên cứu.

Câu 4. Chu kì 6 của bảng tuần hoàn gồm bao nhiêu nguyên tố?

A. 33 **B.** 8 **C.** 32 **D.** 12

Câu 5. Khối lượng của một proton so với khối lượng của một electron thì lớn hơn khoảng

A. 1836 lần **B.** 1 lần **C.** 2 lần **D.** 100 lần

Câu 6. Các nguyên tố có cấu hình electron trạng thái cơ bản: H : $1s^1$ K : $[\mathrm{Ar}]4s^1$ Zn : $[\mathrm{Ar}]3d^{10}4s^2$ Al : $[\mathrm{Ne}]3s^23p^1$. Bộ phân loại và phản ví dụ nào đầy đủ, đúng?

A. Bốn nguyên tố đều kim loại do cấu hình có phân lớp s.

B. H: *s*, phi kim; K: *s*, kim loại; Zn: *d*, kim loại; Al: *p*, kim loại. Al bác mọi nguyên tố khối *p* ...

C. H khối s phi kim; K khối s kim loại; Al khối p phi kim; Zn khối d kim loại.

D. H thuộc khối p; ba nguyên tố còn lại đều khối s và kim loại.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho bốn cặp "sản phẩm — lĩnh vực đóng góp": (1) thuốc kháng sinh và vaccine — y học và chăm sóc sức khỏe. (2) hóa chất keo tụ để xử lí nước thải — bảo vệ môi trường và xử lí ô nhiễm. (3) xăng, dầu diesel và khí hóa lỏng — công nghiệp vật liệu. (4) chất bảo quản và phụ gia thực phẩm — chế biến và bảo quản thực phẩm. Có bao nhiêu cặp ghép đúng?

Câu 8. Phân lớp 3p gồm bao nhiêu orbital?

Câu 9. Cho $E_b(\mathrm{Cl}-\mathrm{Cl}) = 243$ kJ/mol và $E_b(\mathrm{C}-\mathrm{C}) = 347$ kJ/mol. Năng lượng liên kết của hai liên kết ấy chênh nhau bao nhiêu kJ/mol?

Câu 10. Nguyên tử fluorine $(\mathrm{F}, Z = 9)$ có cấu hình electron $1\mathrm{s}^2\,2\mathrm{s}^2\,2\mathrm{p}^5$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?