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 14/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.120

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Magnesium (Mg, $Z = 12$) thuộc chu kì 3, nhóm IIA. Công thức oxide cao nhất của nguyên tố ấy là

A. Mg_2O **B.** MgO_3 **C.** MgO **D.** Mg_2O_3

Câu 2. Nguyên tố X nằm ở ô số 11, chu kì 3, nhóm IA. Cấu hình electron của nguyên tử X là

A. $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^1$ **B.** $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^1$ **C.** $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2$ **D.** $1s^2\,2s^2\,2p^6$

Câu 3. Nguyên tử phosphorus (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^{3-} **B.** P^{5+} **C.** P^{3+} **D.** P^{5-}

Câu 4. Nguyên tử fluorine (F, $Z = 9$) có 7 electron ở lớp ngoài cùng. Nguyên tử nitrogen (N, $Z = 7$) có 5 electron ở lớp ngoài cùng. Sau khi đạt cấu hình bền theo quy tắc octet, tổng số electron của hai ion F^- và N^{3-} bằng

A. 16 **B.** 20 **C.** 10 **D.** 17

Câu 5. Ở điều kiện thường, hợp chất ion barium oxide (BaO) tồn tại ở thể

A. khí **B.** lỏng **C.** khí hoặc lỏng tuỳ chất **D.** rắn, ở dạng tinh thể

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Nguyên tử lithium ${}^{7}_{3}Li$ trung hòa về điện, có số khối 7. Tính tổng số hạt proton, neutron và electron trong nguyên tử ấy.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho bốn cặp ký hiệu hạt nhân giả định; E chỉ là ký hiệu chung, số Z quyết định nguyên tố. Chỉ xét định nghĩa đồng vị theo số proton/neutron, không suy độ bền hoặc sự tồn tại tự nhiên của các hạt nhân. Cặp 1: ${}^{14}_{4}E$ và ${}^{15}_{4}E$ Cặp 2: ${}^{14}_{4}E$ và ${}^{14}_{5}E$ Cặp 3: ${}^{14}_{4}E$ và ${}^{15}_{5}E$ Cặp 4: ${}^{14}_{4}E$ và ${}^{15}_{3}E$. Chọn cặp đồng vị, tính neutron của cặp đó và giải thích vì sao ba cặp còn lại không phải đồng vị.

.....

.....

.....