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 10/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.133

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Liên kết trong hợp chất CaS được hình thành nhờ

A. sự góp chung các cặp electron giữa hai nguyên tử

B. lực hút tĩnh điện giữa các ion mang điện trái dấu

C. lực hút giữa hạt nhân nguyên tử này với hạt nhân nguyên tử kia

D. sự dùng chung electron do một nguyên tử đóng góp

Câu 2. Tinh thể MgO (magnesium oxide) gồm các ion Mg^{2+} và O^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Mỗi ion Mg^{2+} trong tinh thể ấy được bao nhiêu ion O^{2-} gần nhất bao quanh?

A. 4 **B.** 6 **C.** 7 **D.** 2

Câu 3. 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: ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{33}_{16}\mathrm{E}$ Cặp 2: ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{28}_{17}\mathrm{E}$ Cặp 3: ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{29}_{17}\mathrm{E}$ Cặp 4: ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{33}_{15}\mathrm{E}$. Cặp nào là đồng vị?

A. ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{28}_{17}\mathrm{E}$ **B.** ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{33}_{15}\mathrm{E}$ **C.** ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{33}_{16}\mathrm{E}$ **D.** ${}^{28}_{16}\mathrm{E}$ và ${}^{29}_{17}\mathrm{E}$

Câu 4. Trong công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet của ion ammonium $\left(NH_4^+\right)$ có liên kết cho - nhận. Liên kết cho - nhận là liên kết trong đó

A. một nguyên tử nhường hẳn electron cho nguyên tử kia

B. mỗi nguyên tử đóng góp một electron vào cặp dùng chung

C. các electron hoá trị chuyển động tự do giữa các nguyên tử

D. cặp electron dùng chung do một nguyên tử đóng góp cả hai electron

Câu 5. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^5\ 4s^2$. Nguyên tố X đứng ở ô số

A. 25 **B.** 4 **C.** 2 **D.** 7

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Hydrocarbon mạch hở có 21 nguyên tử carbon, đúng một liên kết đôi $C=C$, các liên kết $C-C$ còn lại đều đơn, không vòng, công thức phân tử $C_{21}H_{42}$. Số liên kết sigma (σ) trong một phân tử bằng bao nhiêu? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....

Câu 7. Ion đơn nguyên tử X^+ có 2 electron, hạt nhân có 4 neutron. Tạo ion không làm thay đổi hạt nhân. Số hiệu nguyên tử Z của X bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....