



TRƯỜNG ĐẠI HỌC BÁCH KHOA TP. HỒ CHÍ MINH

BÁCH KHOA E-LEARNING

[Trang của tôi](#) / [Khóa học](#) / [Video](#) / [Khoa Kỹ thuật Hóa học \(Faculty of Chemical Engineering\)](#) / [Kỹ Thuật Hóa Vô Cơ](#)
/ [Hóa đại cương \(CH1003\)_Video](#) / Chương 3. LIÊN KẾT HOÁ HỌC và CẤU TẠO PHẦN TỬ / [Bài KIỂM TRA chương 3. LIÊN KẾT HOÁ HỌC](#)

Đã bắt đầu vào lúc	Friday, 16 April 2021, 6:21 PM
Tình trạng	Đã hoàn thành
Hoàn thành vào lúc	Friday, 16 April 2021, 6:25 PM
Thời gian thực hiện	3 phút 34 giây

Câu hỏi 1

Hoàn thành

Chấm điểm của 2,00

Cho nguyên tử có cấu hình electron nguyên tử là: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$. Chọn câu **sai**:

Chọn một:

- ☐ a. Ở trạng thái cơ bản, nguyên tử có 3 e độc thân.
- ☐ b. Nguyên tử có số oxy hóa dương cao nhất là +5, số oxy hóa âm thấp nhất là -3.
- ☒ c. Nguyên tử có khuynh hướng thể hiện tính phi kim nhiều hơn là tính kim loại.
- ☐ d. Vị trí nguyên tử trong bảng HTTH là: chu kỳ 4, PN IIIA, ô số 33.

Câu hỏi 2

Hoàn thành

Chấm điểm của 2,00

Xác định vị trí của các nguyên tử có cấu hình electron sau trong bảng hệ thống tuần hoàn và cho biết chúng là kim loại hay phi kim:

X: $4s^2 3d^7$.

Y: $4s^2 3d^{10} 4p^5$.

T: $5s^1$.

Chọn một:

- ☐ a. X(CK3, PN VIIIB, KL); Y(CK4, PN VIIIB, KL); T(CK5, PN IA, KL).
- ☐ b. X(CK4, PN IIB, KL); Y(CK3, PN VIIA, PK); T(CK5, PN IA, KL).
- ☒ c. X(CK4, PN VIIIB, KL); Y(CK4, PN VIIA, PK); T(CK5, PN IA, KL).
- ☐ d. X(CK3, PN VIIIB, KL); Y(CK4, PN VA, PK); T(CK5, PN IA, KL).

Câu hỏi **3**

Hoàn thành

Chấm điểm của 2,00

Chọn cấu hình electron nguyên tử ở trạng thái cơ bản đúng của nguyên tố thuộc chu kỳ 4, phân nhóm VIB:

Chọn một:

- ☐ a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^5$.
- ☐ b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$.
- ☐ c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$.
- ☒ d. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$.

Câu hỏi **4**

Hoàn thành

Chấm điểm của 2,00

Chọn phát biểu **chưa chính xác**:

Chọn một hoặc nhiều hơn:

- ☐ a. Tất cả các chu kỳ trong bảng hệ thống tuần hoàn đều bắt đầu bằng nguyên tố s và kết thúc bằng nguyên tố p.
- ☐ b. Tất cả các chu kỳ trong bảng hệ thống tuần hoàn đều bắt đầu bằng nguyên tố kim loại kiềm và kết thúc bằng nguyên tố khí trơ.
- ☒ c. Ái lực electron mạnh nhất trong bảng hệ thống tuần hoàn là nguyên tố Flor.
- ☒ d. Phân nhóm chứa nhiều nguyên tố nhất trong bảng hệ thống tuần hoàn là VIIIB.

Câu hỏi **5**

Hoàn thành

Chấm điểm của 2,00

Cho các nguyên tử: $_{51}\text{Sb}$, $_{52}\text{Te}$, $_{53}\text{I}$, $_{55}\text{Cs}$, $_{56}\text{Ba}$. Các ion có cấu hình giống ion I^- là:

Chọn một:

- ☐ a. Sb^{3+} , Te^{2+} , Cs^+ , Ba^{2+} .
- ☐ b. Sb^{3-} , Te^{2+} , Cs^+ , Ba^{2+} .
- ☐ c. Sb^{3+} , Te^{2+} , Cs^- , Ba^{2-} .
- ☒ d. Sb^{3-} , Te^{2-} , Cs^+ , Ba^{2+} .

◀ Interactive Video

Chuyển tới...



Video 4A. NHIỆT ĐỘNG HOÁ HỌC ▶