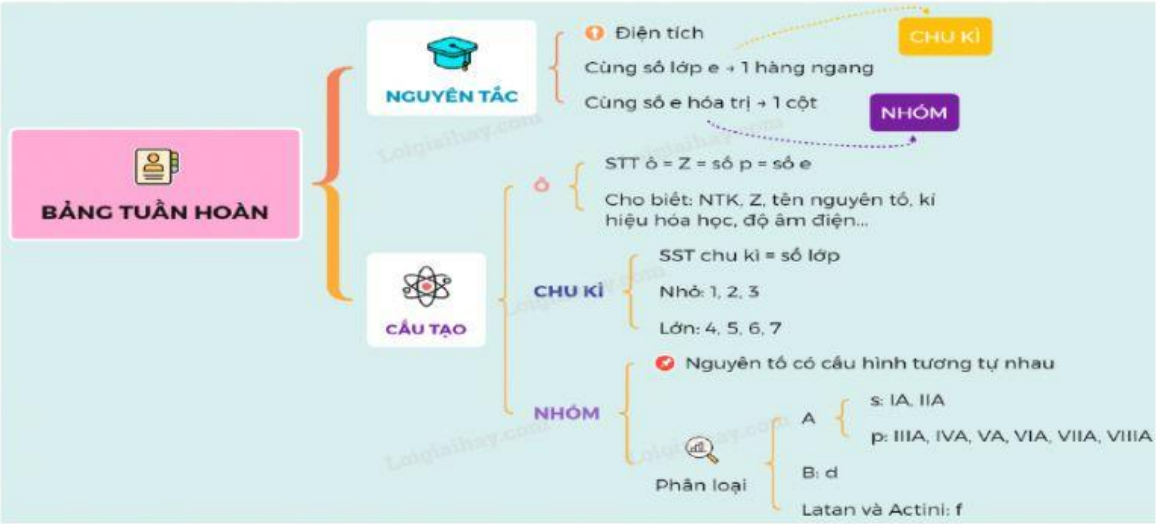
BÀI 5 CẤU TẠO BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

TÓM TẮT LÝ THUYẾT



PHẦN II: BÀI TẬP

Câu 1. Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học của Mendeleev năm 1869, các nguyên tố được sắp xếp thứ tự như thế nào?

A. Tăng dần theo khối lượng nguyên tử.
B. Giảm dần theo khối lượng nguyên tử.
C. Tăng dần theo số hiệu nguyên tử.
D. Giảm dần theo số hiệu nguyên tử.

Câu 2. Tính đến năm 2016, có bao nhiêu nguyên tố được xác định trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học?

A. 118 nguyên tố. **B.** 119 nguyên tố. **C.** 120 nguyên tố. **D.** 121 nguyên tố.

Câu 3. Số thứ tự của ô nguyên tố, chọn câu **sai**?

A. Là số hiệu nguyên tự của nguyên tố trong ô.
B. Bằng số p của nguyên tố.
C. Kí hiệu là P.
D. Bằng số điện tích hạt nhân của nguyên tố.

Câu 4. Chu kì:

A. Bằng số hiệu nguyên tử của nguyên tố hóa học.

LIVEWORKSHEETS

B. Là dãy nguyên tố mà nguyên tử có cùng số e lớp ngoài cùng.

C. Số thứ tự chu kì bằng số e của nguyên tử.

D. Là dãy nguyên tố mà nguyên tử có cùng lớp e.

Câu 5. Trong bảng THHH có bao nhiêu chu kỳ?

A. 6 **B.** 7 **C.** 8 **D.** 9

Câu 6. Cho cấu hình electron của Mg: $1s^22s^22p^63s^2$. Mg thuộc nguyên tố nào?

A. Nguyên tố s. **B.** Nguyên tố p. **C.** Nguyên tố d. **D.** Nguyên tố f.

Câu 7. Trong bảng THHH, khí hiếm nằm ở nhóm nào?

A. IA, IIA, IIIA **B.** IVA **C.** VA, VIA, VIIA **D.** VIIIA

Câu 8. Nguyên tố ở chu kỳ 5, nhóm VIA có cấu hình electron hóa trị là

A. $\ldots 6s^26p^6$ **B.** $\ldots 6s^26p^3$ **C.** $\ldots 5s^25p^6$ **D.** $\ldots 5s^25p^4$

Câu 9. Ở trạng thái cơ bản, cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử nguyên tố X là $3s^23p^1$. Vị trí (chu kì, nhóm) của X trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học là:

A. Chu kì 3, nhóm IIIB. **B.** Chu kì 3, nhóm IA.

C. Chu kì 4, nhóm IB. **D.** Chu kì 3, nhóm IIIA.

Câu 10. Nguyên tử của nguyên tố A có tổng số electron ở phân lớp p là 5, Vị trí của nguyên tố A trong bảng tuần hoàn là:

A. Nhóm VA, chu kì 3. **B.** Nhóm VIIA, chu kì 2.

C. Nhóm VIIB, chu kì 2. **D.** Nhóm VIA, chu kì 3.

Câu 11. Ở trạng thái cơ bản, cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử X là $3s^2$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố X là:

A. 11 **B.** 12 **C.** 13 **D.** 14

Câu 12. Nguyên tố M thuộc chu kì 3, nhóm IVA của bảng tuần hoàn. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố M là:

A. 14 **B.** 16 **C.** 33 **D.** 35

Câu 13. Nguyên tố X (Z=14). Vị trí của X là:

A. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm IVA.

B. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm IVB.

C. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm VA.

D. Ô 14, chu kỳ 3, nhóm VB.

Câu 14. Nguyên tử X có phân lớp electron ngoài cùng là $3p^4$. Hãy xác định câu **sai** trong các câu sau khi nói về nguyên tử X:

A. Lớp ngoài cùng của X có 6 electron.

B. Hạt nhân nguyên tử X có 16 electron.

C. Trong bảng tuần hoàn X nằm ở chu kì 3.

D. X nằm ở nhóm VIA.

LIVEWORKSHEETS