

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
5. [Giải bài 5 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
6. [Giải bài 6 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
7. [Giải bài 7 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
8. [Giải bài 8 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 9: Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học**, hướng dẫn cách giải chi tiết cho từng câu hỏi, từng phần học bám sát nội dung chương trình sách giáo khoa bộ môn Hóa nâng cao lớp 10. Nội dung chi tiết các em xem tại đây.

Giải bài 1 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Nguyên tử các nguyên tố xếp ở chu kì 6 có số lớp electron trong nguyên tử là:

- A. 3.
- B. 5.
- C. 6.
- D. 7.

Chọn đáp án đúng.

Lời giải:

Chọn C.

Giải bài 2 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Số nguyên tố trong chu kì 3 và chu kì 5 là:

- A. 8 và 18.

B. 18 và 8.

C. 8 và 8.

D. 18 và 18.

Chọn đáp án đúng.

Lời giải:

Chọn A.

- Số nguyên tố thuộc chu kì 3 gồm: Na($Z = 11$) đến Ar($Z = 18$)

=> Có tất cả 8 nguyên tố.

- Số nguyên tố thuộc chu kì 5 gồm: Rb($Z = 37$) đến Xe($Z = 54$).

=> Có tất cả là 18 nguyên tố.

Giải bài 3 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố, số chu kì nhỏ và chu kì lớn là:

A. 3 và 3.

B. 3 và 4.

C. 4 và 4.

D. 4 và 3.

Chọn đáp án đúng.

Lời giải:

Chọn B.

Giải bài 4 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Số hiệu nguyên tử của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn cho ta biết những thông tin gì?

Lời giải:

Số hiệu nguyên tử cho biết:

- Số thứ tự ô nguyên tố
- Số đơn vị diện tích hạt nhân
- Số proton và số electron.

Giải bài 5 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Vì sao chu kì 2 và chu kì 3, mỗi chu kì có 8 nguyên tố?

Lời giải:

Chu kì 2 và chu kì 3, mỗi chu kì có 8 nguyên tố vì theo các nguyên lí và quy tắc phân bố electron trong nguyên tử, có 8 nguyên tố mà nguyên tử có 2 lớp electron và cũng chỉ có 8 nguyên tố mà nguyên tử của chúng có 3 lớp electron.

Giải bài 6 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

- Nhóm nguyên tố là gì?
- Các nguyên tố s, p, d, f thuộc những nhóm nào trong bảng tuần hoàn?

Lời giải:

a) Nhóm nguyên tố là tập hợp các nguyên tố mà nguyên tử có cấu hình electron tương tự nhau, do đó có tính chất hóa học gần giống nhau và được xếp thành một cột.

b) Các nguyên tố s thuộc nhóm IA, IIA và He thuộc nhóm VIIIA.

Các nguyên tố p thuộc các nhóm IIIA, IVA, VA, VIA, VIIA, VIIIA (trừ He). Các nguyên tố d thuộc các nhóm IB đến VIIIB.

Các nguyên tố f thuộc 2 họ nguyên tố Lantan và Actini.

Giải bài 7 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Viết cấu hình electron nguyên tử của các nguyên tố từ $Z = 1$ đến $Z = 20$.

Lời giải:

Z Nguyên tử Cấu hình electron Z Nguyên tử Cấu hình electron

1 H	$1s^1$	11 Na	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
2 He	$1s^2$	12 Mg	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
3 Li	$1s^2 2s^1$	13 Al	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
4 Be	$1s^2 2s^2$	14 Si	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
5 B	$1s^2 2s^2 2p^1$	15 P	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
6 C	$1s^2 2s^2 2p^2$	16 S	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
7 N	$1s^2 2s^2 2p^3$	17 Cl	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
8 O	$1s^2 2s^2 2p^4$	18 Ar	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
9 F	$1s^2 2s^2 2p^5$	19 K	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
10 Ne	$1s^2 2s^2 2p^6$	20 Ca	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

Giải bài 8 trang 39 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Viết cấu hình electron nguyên tử của các nguyên tố selen ($Z = 34$), kripton ($Z = 36$) và xác định vị trí của chúng trong bảng tuần hoàn.

Lời giải:

Cấu hình electron của selen ($Z = 34$) là:

Se ($Z = 34$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^4$ Se thuộc ô số 34 nhóm VIA, chu kì 4.

Cấu hình electron của kripton ($Z = 36$) là:

Kr ($Z = 36$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6$ Kr thuộc ô số 36 nhóm VIIIA, chu kì 4.

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 9: Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học**, file PDF hoàn toàn miễn phí.