

Hóa học Lớp 10 · Bảng tuần hoàn và định luật tuần hoàn

Môn: Hóa học · Lớp 10 · Thời gian làm bài: 14 phút · Số câu: 7

Họ và tên: Lớp: Số báo danh:

Ôn tập chủ đề "Bảng tuần hoàn và định luật tuần hoàn" theo chương trình GDPT 2018.

Câu 1. Bảng tuần hoàn hiện đại sắp xếp các nguyên tố theo chiều tăng dần của:

- A. nguyên tử khối B. điện tích hạt nhân C. số neutron D. độ âm điện

Câu 2. Nguyên tố có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ thuộc:

- A. chu kì 3, nhóm VIA B. chu kì 3, nhóm IVA C. chu kì 4, nhóm VIA D. chu kì 2, nhóm VIA

Câu 3. Trong một chu kì, theo chiều tăng điện tích hạt nhân, bán kính nguyên tử nhìn chung:

- A. tăng dần B. giảm dần C. không đổi D. tăng rồi giảm

Câu 4. Dãy nào sắp xếp theo chiều tăng dần tính kim loại?

- A. $Mg < Na < K$ B. $K < Na < Mg$ C. $Na < Mg < K$ D. $Mg < K < Na$

Câu 5. Oxide cao nhất của nguyên tố R thuộc nhóm VIA có công thức RO_3 . Trong hợp chất khí với hydrogen (RH_2), R chiếm 94,12% về khối lượng. Nguyên tử khối của R là bao nhiêu (làm tròn đến hàng đơn vị)?

Trả lời:

Câu 6. Cho các nguyên tố F ($Z = 9$), Cl ($Z = 17$), Br ($Z = 35$) thuộc nhóm VIIA. Xét tính đúng sai:

(Đánh dấu X vào ô Đ (đúng) hoặc S (sai) cho từng ý)

Ý	Nội dung	Đ	S
a)	a) Độ âm điện giảm dần theo thứ tự $F > Cl > Br$.	☐	☐
b)	b) Bán kính nguyên tử tăng dần theo thứ tự $F < Cl < Br$.	☐	☐
c)	c) Tính phi kim tăng dần theo thứ tự $F < Cl < Br$.	☐	☐
d)	d) Cả ba nguyên tố đều có 7 electron lớp ngoài cùng.	☐	☐

Câu 7. Sắp xếp các nguyên tố sau theo chiều tăng dần bán kính nguyên tử:

(Sắp xếp các ý sau theo thứ tự đúng)

- a) O
b) C
c) F
d) N

Thứ tự đúng:

— HẾT —