

Bài tập trắc nghiệm [Hóa 10](#) Bài 15: Hóa trị và số oxi hóa

Câu 1: Trong phân tử NaCl, điện hóa trị của Na và Cl lần lượt là

- A. +1 và -1
- B. +1 và +1
- C. -1 và -1
- D. -1 và +1

Câu 2: Trong phân tử H_2O_2 và O_2 , cộng hóa trị của O lần lượt là

- A. 2 và 0
- B. 2 và 2
- C. 1 và 0
- D. 1 và 2

Câu 3: Nguyên tố R là phi kim thuộc nhóm A. Hợp chất của R với hidro là RH_3 . Hóa trị với số oxi hóa của R trong oxit tương ứng với hóa trị cao nhất lần lượt là

- A. 3 và -3
- B. 5 và -5
- C. 5 và +5
- D. 3 và +3

Câu 4: Nguyên tố R có cấu hình electron lớp ngoài cùng là ns^2np^4 . Công thức hợp chất của R với H và công thức oxit tương ứng với hóa trị cao nhất của R lần lượt là

- A. RH_2 và RO
- B. RH_2 và RO_2
- C. RH_4 và RO_2
- D. RH_2 và RO_3

Câu 5: Hóa trị với số oxi hóa của N trong phân tử HNO_3 lần lượt là

- A. 3 và -3
- B. 5 và -5

C. 4 và +5

D. 3 và +3

Câu 6: Hóa trị và số oxi hóa của N trong phân tử NH_4Cl lần lượt là

A. 4 và -3

B. 3 và +5

C. 5 và +5

D. 3 và -3

Câu 7: Dãy các chất nào dưới đây được sắp xếp theo chiều tăng dần số oxi hóa của nitơ?

A. NO , N_2O , NH_3 , NO_3^-

B. NH_4^+ , N_2 , N_2O , NO , NO_2 , NO_3^-

C. NH_3 , N_2 , NO_2 , NO , NO_3^-

D. NH_3 , NO , N_2O , NO_2 , N_2O_5

Câu 8: Cho một số hợp chất: H_2S , H_2SO_3 , H_2SO_4 , NaHS , Na_2SO_3 , SO_3 , K_2S , SO_2 . Dãy các chất trong đó lưu huỳnh có cùng số oxi hóa là

A. H_2S , H_2SO_3 , H_2SO_4

B. H_2SO_3 , H_2SO_4 , Na_2SO_3 , SO_3

C. H_2SO_3 , H_2SO_4 , Na_2SO_3 , SO_2

D. H_2S , NaHS , K_2S

Đáp án trắc nghiệm [Hóa 10](#) Bài 15: Hóa trị và số oxi hóa

1. A	2. B	3. C	4. D	5. C	6. A	7. B	8. D
------	------	------	------	------	------	------	------

Mời các bạn xem tiếp tài liệu tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-10>