**HOÁ TRỊ VÀ SỐ OXI HOÁ**

**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 H2O2 và O2, 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 RH3. Hóa trị với số oxi hóa của R trong oxit tương úng 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 ns2np4. 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.** RH2 và RO **B.** RH2 và RO2 **C.** RH4 và RO2 **D.** RH2 và RO3

**Câu 5:** Hóa trị với số oxi hóa của N trong phân tử HNO3 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 NH4Cl 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, N2O, NH3, NO3- **B.** NH4+, N2, N2O, NO, NO2, NO3-

**C.** NH3, N2, NO2, NO, NO3- **D.** NH3, NO, N2O, NO2, N2O5

**Câu 8:** Cho một số hợp chất: H2S, H2SO3, H2SO4, NaHS, Na2SO3, SO3, K2S, SO2. Dãy các chất trong đó lưu huỳnh có cùng số oxi hóa là

**A.** H2S, H2SO3, H2SO4 **B.** H2SO3, H2SO4, Na2SO3, SO3

**C.** H2SO3, H2SO4, Na2SO3, SO2 **D.** H2S, NaHS, K2S

-----------------------------------------------

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **ĐA** | **A** | **B** | **C** | **D** | **C** | **A** | **B** | **D** |  |  |