

LUYỆN TẬP: LIÊN KẾT HOÁ HỌC

3.45. Số oxi hoá của clo (Cl) trong hợp chất HClO_3 là

- A. +1. B. -2. C. +6. D. +5. E. +7.

Chọn đáp án đúng.

3.46. Hãy tính số oxi hoá của crom (Cr) trong hợp chất $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

3.47. Hãy tính số oxi hoá của lưu huỳnh (S) trong hợp chất H_2SO_4 .

3.48. Số oxi hoá của nitơ trong NO_2^- , NO_3^- , NH_3 lần lượt là :

- A. -3, +3, +5. B. +3, -3, -5.
C. +3, +5, -3. D. +4, +6, +3.

Chọn đáp án đúng.

3.49. Số oxi hoá của lưu huỳnh (S) trong H_2S , SO_2 , SO_3^{2-} , SO_4^{2-} lần lượt là :

- A. 0, +4, +3, +8. B. -2, +4, +6, +8.
C. -2, +4, +4, +6. D. +2, +4, +8, +10.

Chọn đáp án đúng.

3.50. Số oxi hoá của Mn trong các đơn chất, hợp chất và ion sau đây : Mn, MnO, MnCl_4 , MnO_4^- lần lượt là :

- A. +2, -2, -4, +8. B. 0, +2, +4, +7.
C. 0, -2, -4, -7. D. 0, +2, -4, -7.

Chọn đáp án đúng.

3.51. Hãy cho biết sự khác nhau về liên kết hoá học trong các tinh thể ion, tinh thể nguyên tử và tinh thể phân tử.

3.52. Hãy cho biết sự khác nhau về các cấu tử (các hạt tạo nên tinh thể) trong tinh thể ion, tinh thể nguyên tử, tinh thể phân tử.

3.53. Hãy cho biết sự khác nhau về tính chất giữa tinh thể nguyên tử và tinh thể phân tử.

3.54. Hãy viết công thức cấu tạo của các phân tử : N_2 , CH_4 , NH_3 , H_2O .

Dựa vào quy tắc biến thiên độ âm điện của các nguyên tố trong một chu kì, hãy cho biết trong các phân tử nói trên, phân tử nào có liên kết không phân cực, phân tử nào có liên kết phân cực mạnh nhất.

3.55. Cho dãy oxit sau đây :



Biết rằng độ âm điện của các nguyên tố :

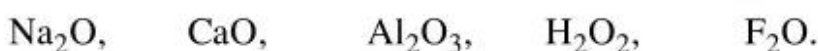
Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, O
lần lượt bằng : 0,93 ; 1,31 ; 1,61 ; 1,90 ; 2,19 ; 2,58 ; 3,16 ; 3,44.

Hãy dự đoán trong các oxit đó thì liên kết trong các oxit nào là liên kết ion, liên kết cộng hoá trị có cực, liên kết cộng hoá trị không cực ?

3.56. Hãy cho biết số oxi hoá của các kim loại trong các hợp chất sau đây :



3.57. a) Hãy cho biết số oxi hoá của O trong các hợp chất :



b) Hãy cho biết trong trường hợp nào thì oxi có số oxi hoá bằng -2, bằng -1, bằng +2.