

ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 6**Môn: Khoa học tự nhiên 7****Bộ sách Cánh diều****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì I của chương trình sách giáo khoa Khoa học tự nhiên 7.
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận KHTN.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dàn trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình KHTN 7.

I. Trắc nghiệm**Câu 1:** Chọn phát biểu đúng về electron

- A. Một electron có khối lượng lớn hơn một proton và mang điện tích âm
- B. Một electron có khối lượng nhỏ hơn một proton và mang điện tích âm
- C. Một electron có khối lượng nhỏ hơn một neutron và không mang điện tích
- D. Một electron mang điện tích dương và có khối lượng lớn hơn một neutron

Câu 2: Cho số hạt proton của nguyên tử phosphorus là 15. Số electron của phosphorus là

- A. 13
- B. 14
- C. 15
- D. 16

Câu 3: Nguyên tố hóa học là

- A. Tập hợp những nguyên tử có cùng số neutron
- B. Tập hợp những nguyên tử có cùng số proton và neutron
- C. Tập hợp những nguyên tử có cùng số proton
- D. Tập hợp những nguyên tử có cùng số electron và neutron

Câu 4: Cho các nguyên tố hóa học sau: iodine, fluorine, phosphorus, neon, silicon, aluminium. Cho nguyên tố hóa học có kí hiệu 1 chữ cái

- A. 4
- B. 3
- C. 5
- D. 2

Câu 5: Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học được xếp theo

- A. Các nguyên tố hóa học được xếp theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân nguyên tử
- B. Các nguyên tố hóa học được xếp theo chiều giảm dần của điện tích hạt nhân nguyên tử
- C. Các nguyên tố hóa học được xếp theo chiều tăng dần khối lượng của nguyên tử
- D. Các nguyên tố hóa học được xếp theo chiều giảm dần khối lượng của nguyên tử

Câu 6: Cho biết một nguyên tử của nguyên tố X có điện tích hạt nhân là +17. Hãy chọn câu đúng trong các câu sau.

- A. Nguyên tố X ở chu kì 3, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, 7 electron.
- B. Nguyên tố X ở chu kì 3, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, 17 electron.
- C. Nguyên tố X ở chu kì 2, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, 17 electron.
- D. Nguyên tố X ở chu kì 2, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, 7 electron.

Câu 7: Cho các chất sau: O₂, CH₄, CO₂, H₂, Cl₂, H₂O, Cu, N₂, Al. Có bao nhiêu đơn chất, phân tử, hợp chất?

- A. 3, 5, 1
- B. 2, 4, 3
- C. 4, 3, 2
- D. 1, 5, 3

Câu 8: Nguyên tử khí hiếm là nguyên tử có

- A. số electron trong nguyên tử là số lẻ
- B. số proton bằng số neutron
- C. tám electron ở lớp ngoài cùng (trừ He)

D. tám electron trong nguyên tử (trừ He)

Câu 9: Công thức hóa học được tạo bởi K có hóa trị I và khối lượng phân tử của potassium oxide là 94 amu

A. KO B. O₂K C. KO₂ D. K₂O

Câu 10: Thành phần % của nguyên tố carbon trong vitamin C biết công thức hóa học vitamin C là C₆H₈O₆

A. 30,9% B. 40,9% C. 30% D. 35%

II. Tự luận

Câu 1: Tổng số proton, neutron và electron của nguyên tử X là 10

a) Xác định số proton, số neutron và electron của nguyên tử X. Biết trong nguyên tử X, số neutron lớn hơn số electron và nhỏ hơn 1,5 lần số electron

b) Xác định số đơn vị điện tích hạt nhân của X

c) Tính khối lượng nguyên tử X

d) Cho biết nguyên tử X có bao nhiêu lớp electron và xác định số electron ở lớp ngoài cùng của X

Câu 2: Lactic acid có chứa nhiều trong rau củ quả muối chua và trong sữa chua. Khối lượng phân tử của lactic acid là 90amu. Trong đó thành phần phần trăm khối lượng C là 40%, H là 6,67% và O là 53,33%. Xác định công thức phân tử của lactic acid.

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com