ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 7

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: Các hạt cấu tạo nên hạt nhân của hầu hết các nguyên tử là

A. electron và neutron. B. proton và neutron.

C. neutron và electron. D. electron, proton và neutron

Câu 2: Nhận định nào sau đây không đúng?

A. Tất cả các hạt nhân nguyên tử đều chứa proton và neutron.

B. Nguyên tử có kích thước vô cùng nhỏ và trung hòa về điện.

C. Lớp vỏ nguyên tử chứa electron mang điện tích âm.

D. Khối lượng nguyên tử hầu hết tập trung ở hạt nhân.

Câu 3: Trong hạt nhân nguyên tử lưu huỳnh (sulfur)có 16 proton. Số electron trong các lớp của vỏ nguyên tử sulfur, viết từ lớp trong ra lớp ngoài, lần lượt là

A. 2, 10, 6. B. 2, 6, 8. C. 2, 8, 6. D. 2, 9, 5.

Câu 4: Kí hiệu hoá học của kim loại calcium là

A. Ca. B. Zn. C. Al. D. C.

Câu 5: Tên gọi của các cột trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học là gì?

A. Chu kì. B. Nhóm. C. Loại. D. Họ.

Câu 6: Trong bảng hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học, số chu kì nhỏ và chu kì lớn là

A. 3 và 3. B. 4 và 3. C. 3 và 4. D. 4 và 4.

Câu 7: Cho các chất sau: CO, CO_2, H_2O, H_2, N_2, C, NaCl. Có bao nhiêu hợp chất?

A. 5 B. 4 C. 6 D. 8

Câu 8: Liên kết trong phân tử oxygen là liên kết:

A. liên kết ion

B. liên kết cho nhận

C. liên kết cộng hóa trị

D. liên kết phân tử

Câu 9: Công thức hóa học được tạo với sắt có hóa trị III và oxygen có hóa trị II là

A. FeO B. Fe_3O_2 C. Fe_2O_3 D. FeO_2

Câu 10: Thành phần % khối lượng nguyên tố H có trong hợp chất sau: CH3COOH là

A. 6,67% B. 12% C. 15% D. 4%

II. Tự luận

Câu 1: Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt p, n, e là 58, trong đó số hạt mang điện hơn số hạt không mang điện là 18.

a) Viết kí hiệu của X.

b) Xác định vị trí của X trong bảng tuần hoàn

Câu 2: Hợp chất được tạo thành từ nguyên tố A và oxygen có khối lượng phân tử là 160amu. Trong đó, khối lượng của A chiếm 70%. Biết trong hợp chất trên, A có hóa trị III. Hãy xác định nguyên tố A và công thức hóa học của hợp chất.