

I. Nội dung ôn tập

1. Chất
2. Nguyên tử
3. Nguyên tố hóa học
4. Đơn chất và hợp chất – Phân tử
5. Công thức hóa học
6. Hóa trị

II. Hình thức kiểm tra: 70% Trắc nghiệm, 30% Tự luận

II. Một số câu hỏi gợi ý

A. TRẮC NGHIỆM

1. Xác định vật thể tự nhiên, vật thể nhân tạo:

Câu 1: Dãy nào chỉ gồm toàn vật thể tự nhiên?

- A. ấm nhôm, bình thủy tinh, nồi đất sét B. ao, hồ, suối
C. xenlulozơ, kẽm, vàng D. bút chì, thước kẻ, sách

Câu 2: Cho các câu sau

- a, than chì là chất dùng làm lõi bút chì
b, xe đạp được chế tạo từ sắt, nhôm, cao su.

Trong 2 câu trên, vật thể là

- A. than chì, bút chì. B. bút chì, xe đạp.
C. xe đạp, nhôm, sắt, cao su. D. than, sắt, nhôm, cao su.

2. Cấu tạo nguyên tử

Câu 3: Hầu hết nguyên tử được tạo bởi các loại hạt

- A. proton. B. electron.
C. proton, notron. D. electron, proton, notron.

Câu 4: Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt: proton, notron và electron.
B. số proton = số notron.
C. hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi hạt proton và hạt notron.
D. “vỏ” nguyên tử được tạo bởi các hạt electron.

3. Tính số hạt trong nguyên tử

Câu 5: Nguyên tử A có tổng số hạt là 52, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 16. Số hạt proton là

- A. 15. B. 16. C. 17. D. 18.

4. Xác định kí hiệu hóa học

Câu 6: Nguyên tố X có nguyên tử khối bằng 3,5 lần nguyên tử khối của oxi. KHHH của nguyên tố X là

- A. Ca. B. Ba. C. K. D. Fe.

Câu 7: Kí hiệu hóa học của nguyên tố sắt là

