Trường TH – THCS Nguyễn Chí Thanh ĐỀ KIỂM TRA 15 P

Họ và tên: ............................... Môn: KHTN

Lớp: 7 NĂM HỌC: 2022 – 2023

|  |  |
| --- | --- |
|  ***Điểm*** |  ***Lời phê của Cô giáo*** |

**Khoanh tròn vào chữ cái trước lựa chọn đúng:**

**Câu 1:** Chọn từ thích hợp điển vào chỗ trống *"Nguyên tử là hạt......................., vì số electron có* *trong nguyên tử bằng đúng số proton trong hạt nhân".*

A. vô cùng nhỏ. B. tạo ra chất.

C. trung hoà về điện. D. không chia nhỏ được.

**Câu 2:** Nguyên tử liên kết được với nhau là nhờ

A. electron. B. proton.

C. neutron. D. hạt nhân.

**Câu 3:** Nguyên tử calcium có số proton trong hạt nhân là 20. số electron ở lớp vỏ của calcium là

A.2. B.8. C.20. D.10

**Câu 4:** Nguyên tử được tạo bởi loại hạt nào?

A. Electron. B. Proton.

C. Neutron. D. Electron, proton, neutron.

**Câu 5:** So sánh nguyên tử Magnesium (Mg = 24) với nguyên tử Carbon (C = 12), ta thấy:

A. Nguyên tử Mg nặng hơn nguyên tửc 2 lần.

B. Nguyên tửMg nhẹ hơn nguyên tửc 2 lần.

C. Nguyên tử Mg nặng hơn nguyên tử c 0,5 lần.

D. Nguyên tử Mg nhẹ hơn nguyên tử c 0,5 lần.

**Câu 6:** Nguyên tố phổ biến nhất trong vỏ Trái Đất là

A. Carbon. B. Oxygen.

C. Iron. D. Silicon.

**Câu 7:** Hiện nay, các nhà khoa học đã biết được bao nhiêu nguyên tố hoá học?

A. Hơn 110 nguyên tố. B. 110 nguyên tố.

C. 98 nguyên tố. D. 100 nguyên tố.

**Câu 8:** Cho nguyên tố O có nguyên tử khối là 16, Mg là 24. Nguyên tử nào nặng hơn?

A. Mg nặng hơn O. B. Mg nhẹ hơn o.

C. O bằng Mg. D. Không so sánh được.

**Câu 9:** Bảng tuần hoàn các nguyên tó hoá học được sắp xếp theo nguyên tắc nào?

A. Theo chiều tăng của điện tích hạt nhân.

B. Các nguyên tố có cùng số lớp electron trong nguyên tử.

C. Các nguyên tố có cùng số electron lớp ngoài cùng.

D. Cả 3 câu trên đều đúng.

**Câu 10:** Số thứ tự chu kì trong bảng tuần hoàn cho biết

A. số lớp electron. B. số electron nguyên tử.

C. số proton trong hạt nhân. D. số electron lớp ngoài cùng.

**Câu 11:** Số thứ tự nhóm nguyên tố trong bảng tuần hoàn cho ta biết

A. số lớp electron ngoài cùng. B. số electron lớp vỏ.

C. số electron ở lớp ngoài cùng. D. số proton trong hạt nhân.

**Câu 12:** Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học, số chu kì nhỏ và số chu kì lớn là

A. 3 và 3. B. 4 và 3. c. 4 và 4. D. 3 và 4.

**Câu 13:** Trong bảng tuần hoàn, chu kì nhỏ là những chu kì nào sau đây?

A. Chu kì 1 và 2. B. Chu kì 2 và 3.

C. Chu kì 1 và 3. D. Chu kì 1,2 và 3.

**Câu 14:** Nguyên tử các nguyên tố thuộc chu kì 3 có bao nhiêu lớp electron trong nguyên tử?

A. Có 3 lớp electron. B. Có 4 lớp electron.

c. Có 5 lớp electron. D. Có 6 lớp electron.

**Câu 15:** Khối lượng phân tử của khí metan (biết phân tử metan gồm 1 nguyên tử C liên kết với 4 nguyên tử H) là

A. 12 amu. B. 14 amu. C. 16 amu. D. 18 amu.