**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM**

**BẢNG TUẦN HOÀN NGUYÊN TỐ HÓA HỌC**

**Câu 1:** Số thứ tự ô nguyên tố trong bảng hệ thống tuần hoàn bằng

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Số khối. | **B.** Số nơtron. | **C.** Số hiệu nguyên tử. | **D.** Số electron hóa trị. |

**Câu 2:** Nhận định nào sau đây là đúng?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số nguyên tố ở chu kì 3 là 18. | **B.** Số thứ tự chu kì bằng số electron hóa trị. |
| **C.** Trong bảng tuần hoàn, số chu kì nhỏ bằng 2 | **D.** Số thứ tự nhóm A bằng số electron hóa trị. |

**Câu 3:** Nguyên tắc nào để sắp xếp các nguyên tố trong bảng tuần hoàn sau đây là sai?

|  |
| --- |
| **A.** Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân |
| **B.** Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của khối lượng nguyên tử |
| **C.** Các nguyên tố có cùng số electron hóa trị trong nguyên tử được xếp thành một cột. |
| **D.** Các nguyên tố có cùng số lướp electron trong nguyên tử được xếp thành 1 hàng |

**Câu 4:** Trong bảng hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học, số chu kì nhỏ và chu kì lớn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 3 và 4. | **B.** 4 và 3. | **C.** 4 và 4. | **D.** 3 và 3. |

**Câu 5:** Nhận định nào sau đây là đúng?

|  |
| --- |
| **A.** Chu kì bao giờ cũng bắt đầu là một kim loại kiềm, cuối cùng là một khí hiếm. |
| **B.** Nguyên tử của các nguyên tố cùng nhóm có số lớp electron bằng nhau. |
| **C.** Trong chu kì, các nguyên tố được xếp theo chiều điện tích hạt nhân tăng dần. |
| **D.** Trong chu kì, các nguyên tố được xếp theo chiều điện tích hạt nhân giảm dần. |

**Câu 6:** Vị trí của ô trong bảng tuần hoàn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Ô 10 | **B.** Ô 8 | **C.** Ô 9 | **D.** Ô 7 |

**Câu 7:** Chu kì là tập hợp các nguyên tố, mà nguyên tử của các nguyên tố này có cùng

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** số lớp electron. | **B.** số electron. |
| **C.** số electron hóa trị | **D.** số electron ở lớp ngoài cùng. |

**Câu 8:** Các nguyên tố thuộc cùng một nhóm A có tính chất hóa học tương tự nhau, vì vỏ nguyên tử của các nguyên tố nhóm A có

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** số electron như nhau. | **B.** số electron thuộc lớp ngoài cùng như nhau. |
| **C.** số lớp electron như nhau. | **D.** cùng số electron s hay p. |

**Câu 9:** Trong bảng HTTH thì

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** nhóm B gồm các nguyên tố p và nguyên tố f. | **B.** nhóm A gồm các nguyên tố s và nguyên tố p. |
| **C.** nhóm B gồmcác nguyên tố d và nguyên tố p. | **D.** nhóm A gồm các nguyên tố s và nguyên tố d. |

**Câu 10:** Phát biểu nào sau đây không đúng?

|  |
| --- |
| **A.** Trong chu kì 2 và 3, số electron lớp ngoài cùng tăng từ 1 đến 8. |
| **B.** Trong cùng một chu kì, các nguyên tử có số lớp electron bằng nhau. |
| **C.** Trong chu kỳ, các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân. |
| **D.** Chu kì mở đầu là một kim loại điển hình và kết thúc là một phi kim điển hình. |

**Câu 11:** Phát biểu nào sau đây không đúng:

|  |
| --- |
| **A.** Bảng tuần hoàn gồm có các ô nguyên tố, các chu kì và các nhóm. |
| **B.** Bảng tuần hoàn có 8 nhóm A, 8 nhóm B, 18 cột trong đó nhóm A có 8 cột và nhóm B có 10 cột. |
| **C.** Bảng tuần hoàn có 7 chu kì, số thứ tự của chu kì bằng số phân lớp electron trong nguyên tử. |
| **D.** Chu kì là dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng số lớp electron. |

**Câu 12:** Có mấy nguyên tắc chính để sắp xếp các nguyên tố trong bảng tuần hoàn?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 1 | **B.** 2 | **C.** 4 | **D.** 3 |

**Câu 13:** Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học gồm 8 nhóm A và 8 nhóm B, có tổng số cột là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 8 | **B.** 18 | **C.** 20 | **D.** 16 |

**Câu 14:** Nguyên tử nguyên tố A có cấu hình electron phân lớp ngoài cùng là 3p2. Vị trí của A trong bảng tuần hoàn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Chu kì 3, nhóm IIA. | **B.** Chu kì 2, nhóm IVA. | **C.** Chu kì 4, nhóm IIIA. | **D.** Chu kì 3, nhóm IVA. |

**Câu 15:** Nguyên tố A có Z = 18, vị trí của A trong bảng tuần hoàn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** CK 3, nhóm VIIIB | **B.** chu kì 3, nhóm VIA | **C.** chu kì 3, nhóm VIB | **D.** CK 3, nhóm VIIIA |

**Câu 16:** Nguyên tố R có số hiệu nguyên tử bằng 15. Vị trí của R trong HTTH là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** chu kì 3, nhóm VA | **B.** chu kì 3, nhóm VB | **C.** chu kì 4, nhóm IIIA | **D.** chu kì 2, nhóm IIIA |

**Câu 17:** Nhóm nào sau đây có tính phi kim và có cấu hình electron lớp ngoài cùng dạng ns2np5

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Nhóm kim loại kiềm thổ. | **B.** Nhóm halogen. | **C.** Nhóm kim loại kiềm. | **D.** Nhóm khí hiếm. |

**Câu 18:** Nguyên tố X thuộc chu kì 3, nhóm VIA. Cấu hình electron của nguyên tử X là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 1s22s22p4 | **B.** 1s22s22p63s23p4 | **C.** 1s22s22p63s23p1 | **D.** 1s22s22p63s23p3 |

**Câu 19:** Nguyên tố X có cấu hình e ở phân lớp ngoài cùng là 3p4. Nguyên tố X thuộc

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** chu kì 3, nhóm VIA | **B.** chu kì 3, nhóm IVA | **C.** chu kì 4, nhóm IVB | **D.** chu kì 4, nhóm VIB |

**Câu 20:** Nguyên tố X có số thứ tự Z = 20. Xác định chu kì, nhóm của X trong bảng HTTH?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Chu kì 4, nhóm IIA | **B.** Chu kì 2, nhóm IVA. | **C.** Chu kì 2, nhóm IA | **D.** Chu kì 3, nhóm IVA |