

ĐỀ THI GIỮA HỌC KỲ 1
ĐỀ 8

KHOA HỌC
TỰ NHIÊN

Thầy giáo : Nguyễn Quốc Tùng



ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I – KHTN LỚP 7

ĐỀ 8

I. TRẮC NGHIỆM (4 điểm). Lựa chọn 1 phương án đúng cho mỗi câu

Câu 1 (NB): Khẳng định nào dưới đây là **không** đúng?

- A. Dự báo là kỹ năng cần thiết trong nghiên cứu khoa học tự nhiên.
- B. Dự báo là kỹ năng không cần thiết của người làm nghiên cứu.
- C. Dự báo là dự đoán kỹ năng điều gì xảy ra dựa vào quan sát, kiến thức, suy luận của con người, về các sự vật, hiện tượng.
- D. Kỹ năng dự báo thường được sử dụng trong bước dự đoán của phương pháp tìm hiểu tự nhiên.

Câu 2 (NB): "Trên cơ sở các số liệu và phân tích số liệu, con người có thể đưa ra các dự báo hay dự đoán tính chất của sự vật, hiện tượng, nguyên nhân của hiện tượng" đó là kỹ năng nào?

- A. Kỹ năng quan sát, phân loại.
- B. Kỹ năng liên kết tri thức.
- C. Kỹ năng dự báo.
- D. Kỹ năng đo.

Câu 3 (NB). Hạt nhân nguyên tử tạo thành từ các hạt

- A. hạt nhân và vỏ electron.
- B. proton và neutron.
- C. proton và electron
- D. neutron và electron.

Câu 4 (NB). Một nguyên tử có 11 proton, 12 neutron. Khối lượng nguyên tử sắp xỉ bằng

- A. 11 amu.
- B. 12 amu.
- C. 22 amu.
- D. 23 amu.

Câu 5 (NB). Có 3 nguyên tử A (8 proton), B (9 proton), C (8 proton). Vậy có tất cả bao nhiêu nguyên tố hóa học?

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

Câu 6 (NB). Nguyên tố Canxi có kí hiệu hóa học là

- A. C
- B. Ca
- C. Ci
- D. Cx

Câu 7 (NB). Một phân tử nước chứa hai nguyên tử hydrogen và một oxygen, nước là

- A. một hợp chất.
- B. một đơn chất.
- C. một hỗn hợp.
- D. một nguyên tố hoá học.

Câu 8 (NB). Phân tử

- A. là hạt vô cùng nhỏ bé và trung hòa về điện
- B. là hạt đại diện cho chất gồm một số nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện đầy đủ tính chất hóa học của chất.
- C. gồm tập hợp các nguyên tử cùng loại, có cùng số proton trong hạt nhân
- D. do một loại nguyên tố hóa học tạo nên

Câu 9 (NB). Trong hợp chất, nguyên tố Oxygen có hóa trị là bao nhiêu?

- A. IV B. III C. II D. I

Câu 10 (NB). Một phân tử của hợp chất đường chứa sáu nguyên tử carbon và mười hai nguyên tử Hydrogen và sáu nguyên tử oxygen. Công thức hoá học của hợp chất đó là

1. $C_6H_{12}O_6$. B. $3C_2H_6O_2$. C. $6CH_2O$. D. $6C_{12}H_{60}O$.

Câu 11 (NB). Trong hợp chất H_2S (biết S có hóa trị II), kết luận nào sau đây đúng?

A. Tích của hóa trị và chỉ số của nguyên tố H **lớn hơn** tích của chỉ số và hóa trị của nguyên tố S.

B. Tích của hóa trị và chỉ số của nguyên tố H **nhỏ hơn** tích của chỉ số và hóa trị của nguyên tố S.

C. Tích của hóa trị và chỉ số của nguyên tố H **bằng** tích của chỉ số và hóa trị của nguyên tố S.

Câu 12 (NB). Trong hợp chất N_2O_5 thì nguyên tố N có hóa trị là

- A. V B. VI C. III D. I

Câu 13 (TH). Cho CTHH của muối ăn là NaCl, công thức cho biết

A. Muối ăn được tạo nên từ nguyên tử NaCl.

B. Muối ăn được tạo nên từ 2 nguyên tử N và C.

C. Muối ăn được tạo nên từ 2 nguyên tố Sodium và Chlorine.

D. Muối ăn được tạo nên từ 4 nguyên tử Sodium và Chlorine.

Câu 14 (TH). Sử dụng bảng tuần hoàn và cho biết nhóm nguyên tố kim loại là

- A. O, S, Cl. B. Na, P, K. C. Mg, H, O. D. Ba, Fe, K.

Câu 15 (VD). Một nguyên tố hóa học có 12 proton, nguyên tố đó là

- A. C B. Na C. Mg D. Fe

Câu 16 (VD). Con người và động, thực vật cần loại khí nào để duy trì hô hấp?

- A. Khí nitrogen. B. Khí oxygen C. Khí carbon dioxide. D. Khí hydrogen

II. TỰ LUẬN (6 điểm)

Câu 17 (1 điểm), (TH). Làm thế nào để đo độ dày của 1 tờ giấy trong sách khoa học tự nhiên 7 bằng một thước đo có độ chia nhỏ nhất (ĐCNN) là 1 mm?

Câu 18 (1 điểm), (NB). Sử dụng bảng tuần hoàn, hãy cho biết các nguyên tố Na, C, Mg, Zn, Pb, Si, N, O. Đây là nguyên tố kim loại, phi kim?

Câu 19 (2 điểm), (TH, VD). Nguyên tố X ($Z = 17$) là nguyên tố có trong thành phần của muối ăn. Hãy cho biết tên nguyên tố X? X có bao nhiêu lớp electron, bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng? Từ đó cho biết X thuộc chu kì nào, nhóm nào trong bảng tuần hoàn?

Câu 20 (1 điểm), (VD). Xác định thành phần phần trăm của các nguyên tố trong các hợp chất CH_4

(Biết khối lượng nguyên tử của C = 12; O = 16).

Tài liệu Khoa học Tự Nhiên lớp 7
