

Họ và tên học sinh:.....

Lớp 7B.

Phần 1: Trắc nghiệm: (4 điểm)

Khoanh tròn vào đáp án trả lời đúng nhất.

Câu 1: Khí Hidro và khí Oxi tác dụng với nhau tạo thành Nước. PTHH viết đúng là

- A. $2H + O \rightarrow H_2O$ B. $H_2 + O \rightarrow H_2O$ C. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ D. $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

Câu 2: Nguyên tử có cấu tạo bởi các loại hạt :

- A. Proton B. Notron C. Electron D. A, B và C

Câu 3: Phân tử khối của hợp chất Al_2O_3 là:

- A. 102 đvC B. 100 đvC C. 103 đvC D. 101 đvC

Câu 4: Lưu huỳnh cháy theo sơ đồ phản ứng sau: Lưu huỳnh + khí oxi \rightarrow khí sunfuro. Nếu đã có 48g lưu huỳnh cháy và thu được 88g khí sunfuro thì khối lượng oxi đã tham gia phản ứng là

- A. 44g B. 52g C. 40g D. 48g

Câu 5: Công thức hóa học sau đây là công thức của hợp chất:

- A. N_2 B. Na C. Ca D. NO_2

Câu 6: Tỉ khối của X so với khí H_2 bằng 32. Khối lượng mol phân tử của khí X là:

- A. 64 gam/mol B. 32 gam/mol C. 16 gam/mol D. 96 gam/mol.

Câu 7: Kí hiệu hóa học của kim loại đồng là:

- A. CU B. Cu. C. cU D. cu

Câu 8: Cho PTHH: $4P + 5O_2 \rightarrow 2P_2O_5$. Tỉ lệ giữa số nguyên tử P: số phân tử oxi: số phân tử P_2O_5 là

- A. 4:2:5 B. 4:5:2 C. 4:1:2 D. 2:2:1

Phần 2: Tự luận (6 điểm)

Câu 1 (2điểm): Cân bằng PTHH của các phản ứng sau

- a. $Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$ b. $Zn + O_2 \rightarrow ZnO$
c. $Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$ d. $Fe(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + H_2O$

Câu 2 (1,5 điểm): Lập công thức hóa học của hợp chất gồm:

- a. Na (I) và O (II)
b. Cho biết ý nghĩa của công thức vừa lập được.

Câu 3 (2,5 điểm): Đốt cháy 3,2g lưu huỳnh (S) trong không khí tạo ra khí Lưu huỳnh điôxit (SO_2).

- a. Viết PTHH của phản ứng.
b. Tính khối lượng lưu huỳnh điôxit (SO_2) tạo thành.
c. Tính thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hết lượng lưu huỳnh nói trên. Biết ôxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

Cho: Fe = 56, Al=27, O = 16, N = 14, H = 1, C = 12, S = 32, Na = 23

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ I
MÔN: KHTN 7

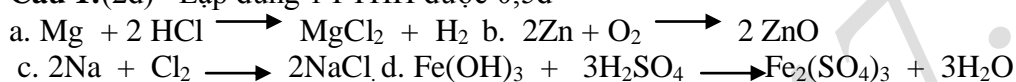
Phần trắc nghiệm: 4đ

Mỗi câu đúng được 0,5đ

Mã đề Câu	132	209	357	485
1	C	D	B	C
2	D	A	C	B
3	A	C	A	A
4	C	B	D	D
5	D	D	D	C
6	A	B	B	A
7	B	C	C	B
8	B	A	A	D

Phần tự luận: 6đ

Câu 1:(2đ) Lập đúng 1 PTHH được 0,5đ

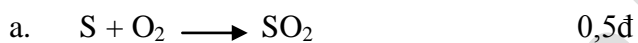


Câu 2: (1,5đ)

- Lập được CTHH: 0,5đ

- Nêu được ý nghĩa của công thức: 1đ

Câu 3:(2,5đ)



b. Tính được số mol S = 0,1 0,5đ

- Tính Khối lượng $\text{SO}_2 = 6,4$ 0,5đ

c. - Tính được thể tích $\text{O}_2 = 2,24$ (l) 0,5đ

- Thể tích không khí = 11,2 (l) 0,5đ