

KIỂM TRA 1 TIẾT MÔN HÓA HỌC

PHẦN I: TRẮC NGHIỆM: (4 điểm) Em hãy khoanh tròn vào một trong các chữ cái a, b, c, d đứng trước câu trả lời mà em cho là đúng?

Câu 1: Trong các quá trình kể dưới đây, đâu là hiện tượng hoá học?

- a- Sự bay hơi nước
b- Sự hoà tan đường
c- Lưỡi cuốc bị gỉ
d- Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi

Câu 2: Khi quan sát một hiện tượng, dựa vào đâu em có thể dự đoán được nó là hiện tượng hoá học, trong đó có phản ứng hoá học xảy ra?

- a- Nhiệt độ phản ứng
b- Tốc độ phản ứng
c- Chất mới sinh ra
d- Tất cả đều sai

Câu 3: Cho phương trình hóa học $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$. Tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng lần lượt là

- a- 2:3:4 b- 3:2:4 c- 4:3:2 d- 2:4:3

Câu 4: Phản ứng hoá học **không xảy ra** khi:

- a- Nước lỏng \rightarrow nước đá
b- Đường \rightarrow than + nước
c- bột sắt + bột lưu huỳnh \rightarrow sắt(II) sunfua
d- than \rightarrow khí cacbonic + nước

Câu 5: Khẳng định sau gồm 2 ý: “Trong phản ứng hoá học, chỉ diễn ra sự thay đổi liên kết giữa các nguyên tử, nên tổng khối lượng các chất được bảo toàn”. Hãy chọn phương án đúng trong các phương án sau:

- a- Ý 1 đúng, ý 2 sai.
b- Ý 1 sai, ý 2 đúng.
c- Cả hai ý đều đúng, nhưng ý 1 không giải thích cho ý 2.
d- Cả hai ý đều đúng và ý 1 giải thích cho ý 2.

Câu 6: Cho 56g kim loại sắt Fe tác dụng với axit clohidric HCl tạo ra 127g FeCl₂ và 2g khí hidro. Khối lượng axit clohidric HCl cần dùng là

- a- 71g b- 72g c- 73g d- 36,5g

Câu 7: Giả sử có phản ứng hóa học giữa X và Y tạo thành chất Z và T, công thức về khối lượng là

- a- $X+Y \rightarrow Z+T$
b- $Z+T \rightarrow X+Y$
c- $m_X+m_Y = m_Z+m_T$
d- $m_X+m_Y \rightarrow m_Z+m_T$

Câu 8: Phương trình hoá học nào sau đây được viết cho **là đúng**?

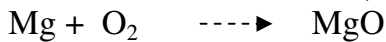
- a- $Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$
b- $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$
c- $Mg + HCl \rightarrow MgCl + H$
d- $Mg + H_2Cl_2 \rightarrow MgCl_2 + H_2$

PHẦN II: TỰ LUẬN (6 điểm) Trả lời các câu hỏi sau:

Câu 1: Phát biểu định luật bảo toàn khối lượng và viết công thức về khối lượng của định luật? (2đ)

Câu 2: a- Nêu các bước lập phương trình hoá học? (1đ)

b- Lập phương trình hoá học theo các sơ đồ phản ứng sau: (1đ)



c- Hãy chọn hệ số và công thức hoá học thích hợp đặt vào chỗ có dấu hỏi trong các phương trình hoá học sau: (0,5đ)



Câu 3: Cho 6,5g kim loại kẽm tác dụng vừa hết với 7,3g axit clohidric HCl tạo ra 13,6g kẽm clorua ZnCl₂ và khí hidro H₂.

a. Lập phương trình hoá học của phản ứng.(0,5đ)

b. Cho biết tỉ lệ số nguyên tử Zn lần lượt với số phân tử của 3 chất khác trong phản ứng.(0,5đ)

c. Tính khối lượng của khí hidro H₂ thoát ra.(0,5đ)

---***Hết***---

ĐÁP ÁN

PHẦN I: Trắc nghiệm: (4 điểm)

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8
Đáp án	c	c	c	a	d	c	c	b
Điểm	0,5đ	0,5đ	0,5đ	0,5đ	0,5đ	0,5đ	0,5đ	0,5đ

PHẦN II: Tự luận: (6 điểm)

Câu	Đáp án	Điểm
1	- Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng của các sản phẩm bằng tổng khối lượng của các chất tham gia phản ứng.	1đ
	- Công thức về khối lượng của định luật: $m_A + m_B = m_C + m_D$	1đ
2	a. Nêu đúng 3 bước lập PTHH	1đ
	b.	
	$2Al + 3CuSO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3Cu$	0,5đ
	$2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$	0,5đ
3	c.	
	$2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$	0,25đ
	$2Al(OH)_3 \rightarrow Al_2O_3 + 3H_2O$	0,25đ
	a. PTHH: $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$	0,5đ
b. Tỷ lệ:	+ Số nguyên tử Zn: số phân tử HCl = 1:2	0,5đ
	+ Số nguyên tử Zn: số phân tử ZnCl ₂ = 1:2	
	+ Số nguyên tử Zn: số phân tử H ₂ = 1:1	
c. Công thức về khối lượng là: $m^{Zn} + m^{HCl} = m^{ZnCl_2} + m^{H_2}$	$6,5 + 7,3 = 13,6 + m^{H_2}$	0,5đ
	$m^{H_2} = (6,5 + 7,3) - 13,6 = 0,2(g)$	0,5đ