

PHÒNG GD&ĐT CHÂU THÀNH

ĐỀ THI HỌC KÌ 1 NĂM HỌC 2016 - 2017

TRƯỜNG THCS BIÊN GIỚI

MÔN: HÓA HỌC LỚP 8

Thời gian làm bài 45 phút không kể thời gian giao đề

Câu 1: (2,0 điểm)

a/ hãy tính khối lượng của 2 mol NaCl.

b/ 5,6 lít khí H₂ ở (đkc) có số mol là bao nhiêu?**Câu 2:** (2,0 điểm) Hãy hoàn thành các phương trình hóa học sau?a/ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$ b/ $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ c/ $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ d/ $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{HCl}$ **Câu 3:** (2,0 điểm)

a/ Hãy phát biểu định luật bảo toàn khối lượng?

b/ Cho sơ đồ phản ứng sau:

Lưu huỳnh + khí Oxi $\longrightarrow$ Lưu huỳnhđioxit

Nếu khối lượng lưu huỳnh là 32g, khối lượng của Oxi là 32g thì khối lượng của lưu huỳnh đioxit là bao nhiêu?

Câu 4: (2,0 điểm). Hãy cho biết đâu là hiện tượng vật lý, đâu là hiện tượng hóa học trong các câu sau?

a/ Thanh sắt bị gỉ sét

b/ Hòa tan muối vào nước

c/ Cồn để trong không khí bị bay hơi

d/ Đường bị cháy thành than.

Câu 5: (2,0 điểm)

Nguyên tố hóa học là gì? Viết kí hiệu hóa học của 4 nguyên tố mà em biết.

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KÌ 1 MÔN HÓA HỌC LỚP 8

Câu	Nội dung	Điểm
1	a/ $m \text{NaCl} = n.M = 2.58,5 = 117 \text{ g}$	1,0
	b/ $\text{Mol H}_2 = V/22,4 = 5,6/22,4 = 0,25 \text{ mol}$	1,0
2	a/ $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$	0,5
	b/ $2\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,5
	c/ $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$	0,5
	d/ $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{HCl}$	0,5
3	a/ Trong phản ứng hóa học, tổng khối lượng các sản phẩm bằng tổng khối lượng chất tham gia.	1,0
	b/ $m_{\text{S}} + m_{\text{O}_2} \longrightarrow m_{\text{SO}_2}$	0,5
	Khối lượng $\text{SO}_2 = 32 + 32 = 64\text{g}$	0,5
4	a/ Hiện tượng hóa học	0,5
	b/ Vật lý	0,5
	c/ Vật lý	0,5
	d/ Hóa học	0,5
5	Tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số Proton trong hạt nhân gọi là Nguyên tố hóa học.	1,0
	KHHH là Cu, N, Al, O	1,0