

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ I NĂM HỌC 2023 – 2024

Môn: Hóa học – Lớp 9

Tên Chủ đề (nội dung, chương...)	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Tổng
	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	
<u>Chủ đề 1</u> CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ	- Tính chất vật lí, điều chế, ứng dụng của các loại hợp chất vô cơ. C4 - Phân loại hợp chất vô cơ. C1 - Phân bón hóa học. C5		- Tính chất hóa học các loại hợp chất vô cơ. C3, C2		- Bài tập tính thể tích khí và nồng độ dung dịch axit. (Tự luận C3)		- Bài tập tính khối lượng quặng để sản xuất axit sunfuric. C15		
<i>Số câu</i> <i>Số điểm</i> <i>Tỉ lệ %</i>	3 1.0đ 10%		2 0.67đ 6.7%			1 2.0đ 20%	1 0.33đ 3.3%		7 4.0đ 40%
<u>Chủ đề 2</u> KIM LOẠI	- Tính chất vật lí, tính chất hóa học, sản xuất kim loại. C6 - Hợp kim của sắt: gang, thép. C11 - Sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại khỏi bị ăn mòn. C12		- Tính chất hóa học, sản xuất kim loại. C9, C14, C13, (tự luận C1) - Ý nghĩa dãy hoạt động hóa học của kim loại. C8 - Phương pháp làm sạch kim loại, làm sạch muối. (Tự luận C2)				- Bài tập tính khối lượng của kim loại. C10 - Hiện tượng phản ứng hóa học. C7		
<i>Số câu</i> <i>Số điểm</i> <i>Tỉ lệ %</i>	3 1.0đ 10%	1 2.0đ 20%	4 1.33đ 13.3%	1 1.0đ 10%			2 0.67đ 6.7%		11 6.0đ 60%
Tổng số câu	6	1	6	1		1	3		18
Tổng số điểm	2.0đ	2.0đ	2.0đ	1.0đ		2.0đ	1.0đ		10đ
Tỉ lệ %	40%		30%		20%		10%		100%

HƯỚNG DẪN CHẤM
KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ I NĂM HỌC 2023 – 2024
Môn: Hóa học – Lớp 9

I. Trắc nghiệm: (5.0đ)

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Đáp án	D	C	D	B	C	A	C	D	D	C	B	A	A	A	B

(HSKT không yêu cầu làm câu 2, 7, 8, 10, 15)

II. Tự luận: (5.0đ)

Câu	Đáp án chi tiết	Biểu điểm
Câu 1 (2.0 điểm)	$(1) 2Fe + 3Cl_2 \xrightarrow{t^0} 2FeCl_3$ $(2) FeCl_3 + 3NaOH \rightarrow Fe(OH)_3 + 3NaCl$ $(2) 2Fe(OH)_3 \xrightarrow{t^0} Fe_2O_3 + 3H_2O$ $(4) Fe_2O_3 + 3H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + 3H_2O$ <p>Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,5 điểm, cân bằng sai trừ 0,25 điểm/1 PT.</p> <p style="color: red;">(HSKT viết được pthh 1,3 vẫn đạt điểm tối đa câu này)</p>	0.5 0.5 0.5 0.5
Câu 2 (1.0 điểm)	<p>Cho kim loại Al vào hỗn hợp, sau khi phản ứng xong, lọc bỏ chất rắn thì ta thu được dung dịch $AlCl_3$ tinh khiết.</p> <p>PTHH: $2Al + 3CuCl_2 \rightarrow 2AlCl_3 + 3Cu$</p> <p style="color: red;">(HSKT nêu được cách sử dụng Al để làm sạch muối nhôm là đạt điểm tối đa)</p>	0.5 0.5
Câu 3 (2.0 điểm)	<p>a)</p> <p>PTHH: $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$</p> $n_{CaCO_3} = \frac{50}{100} = 0,5 \text{ mol}$ $n_{CO_2} = 0,5 \text{ mol} \rightarrow V_{CO_2} = 0,5 \times 22,4 = 11,2 \text{ lít}$ <p>b)</p> $n_{CaCl_2} = 0,5 \text{ mol} \rightarrow C_{M_{CaCl_2}} = \frac{0,5}{0,5} = 1M$ <p style="color: red;">(HSKT viết được PTHH, tính số mol của $CaCO_3$ là đạt)</p>	0.5 0.25 0.5 0.75

(Học sinh làm theo cách khác nếu đúng vẫn cho điểm tối đa).