

MA TRẬN ĐỀ– BÀI KIỂM TRA HỌC KÌ 2 LỚP 12

Năm học 2019 – 2020

- 1. Hình thức kiểm tra: 100% trắc nghiệm. 30 câu.**
- 2. Thiết lập ma trận đề kiểm tra**

Nội dung kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu
	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		
	LT	BT	LT	BT	LT	BT	LT	BT	
Đại cương kim loại	- Tính chất vật lý. - Tính chất hóa học - Điều chế		- Tính chất hóa học - Bt cơ bản về KL t.d với axit (HCl, H ₂ SO ₄).		- BT về điều chế kim loại (Phản ứng nhiệt luyện). - Bt về điện phân KKL (XD tên KLK bằng phản ứng điện phân nóng chảy qua 1 phản ứng)				
Số câu	2		1	1		2			6
-Kim loại kiềm - Hợp chất của kim loại kiềm -Kim loại kiềm thổ - Hợp chất của kim loại kiềm thổ - Nước cứng - Nhôm và hợp chất của nhôm	- Vị trí, cấu hình e - Tính chất vật lý - Tính chất hóa học - Ứng dụng - Khái niệm, các phương pháp làm mềm nước cứng		- Tính chất của hợp chất KLK, KLKT, Al - Xác định loại nước cứng. - Bài tập tính + Bảo toàn khối lượng đơn giản.		- LT: Câu hỏi số đếm về tính chất và ứng dụng của Al (3-4 mệnh đề) - Bài toán đồ thị về CO ₂ vào Ca(OH) ₂ (hay Ba(OH) ₂). - Một số dạng bài xác định tên KL (1PTHH)		- Bài tập về phản ứng nhiệt nhôm (pu xảy ra hoàn toàn).		
Số câu	2		2	1	1		1		8
Sắt và hợp chất của sắt, hợp kim của sắt	- Vị trí, cấu hình e nguyên tử của Fe, Fe ²⁺ , Fe ³⁺ - Tính chất vật lý - Một số quặng sắt		- Câu hỏi lí thuyết về sắt - Tính chất hóa học - Nhận biết - Bài tập tính sử dụng BTKL cơ bản, Bte cơ bản		- Câu hỏi lí thuyết tổng hợp về kim loại sắt. - Câu hỏi lí thuyết tổng hợp về hợp chất của sắt. - Bài tập tính xác định tên KL - BT sử dụng bảo toàn e (Fe t.d HNO ₃ dư tạo 2 spk).		- Lý thuyết tổng hợp - Bài tập hỗn hợp sử dụng BTKL, bảo toàn e, BTNT.		
Số câu	2		2	2	2	2	1	1	12
Nhận biết – Hóa môi trường.	- Nhận biết các chất vô cơ - Hóa môi trường		- Nhận biết các chất bằng các phản ứng hóa học đặc trưng. - Nhận biết các						

		chất khí - Nhận biết các dung dịch - Hóa học							
	2		2					4	
Tổng	8		7	4	3	5	1	2	30
	26,7%		23,3%	13,33%	10%	16,66 %	3,33 %	6,7 %	100%