



**MA TRẬN ĐỀ THI LẠI HKII (2017 – 2018)**  
**MÔN : HOÁ HỌC 8**

Nội dung kiến thức	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Tổng
	TN	TL	TN	TL	TN	TL	
<b>Chủ đề 1:</b> <b>Hợp chất vô cơ</b>	Xác định các chất thuộc nhóm oxit, Axit, bazơ, muối. <b>C1,C2,C3,C4</b>						<b>4 câu</b> <b>4,0 đ</b> <b>(40%)</b>
<b>Số câu</b> <b>Số điểm</b>	<b>4 câu</b> <b>4,0 đ</b>						
<b>Chủ đề 2:</b> <b>Công thức tính số mol – Bài toán</b>			- Tính nồng độ mol của dung dịch. <b>C5</b> - Viết phương trình phản ứng. <b>C6a</b>		- Tính thể tích khí ở đktc. - Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng. <b>C6b,c</b>		<b>2 câu</b> <b>6,0 đ</b> <b>(40%)</b>
<b>Số câu</b> <b>Số điểm</b>				<b>1câu+1/3câu</b> <b>4 đ</b>		<b>2/3 câu</b> <b>2 đ</b>	
<b>Tổng số câu</b> <b>Tổng số điểm</b>	<b>4 câu</b> <b>4,0 đ</b> <b>(40%)</b>			<b>1câu+1/3câu</b> <b>4 đ</b> <b>(40%)</b>		<b>2/3 câu</b> <b>2 đ</b> <b>(20%)</b>	<b>6 câu</b> <b>10,0 đ</b> <b>(100%)</b>

**ĐÁP ÁN VÀ BIỂU ĐIỂM**  
**ĐỀ THI LẠI HKII (2012 – 2013)**  
**MÔN : HOÁ HỌC 8**

**I - Trắc nghiệm khách quan (4 điểm)**

- Mỗi câu đúng : 1 điểm

câu 1 : C; câu 2 : D ; câu 3 : D ; câu 4 : C

**II. Tự luận (6 điểm)**

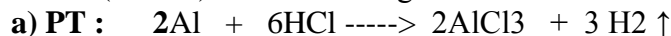
**Câu 1.**(3 điểm) - Mỗi câu đúng : 1 điểm

a)  $C_M = 1,33M$

b)  $C_M = 0,33M$

c)  $C_M = 0,625M$

**Câu 2.**(3 điểm) - Mỗi câu đúng : 1 điểm



b)  $n_{Al} = 0,2mol \rightarrow n_{H_2} = 0,3 (mol)$

$$V_{H_2} = 0,3.22,4 = 6,72 (l)$$

c)  $n_{AlCl_3} = 0,2mol \rightarrow m_{AlCl_3} = 0,2.133,5 = 26,7 (g)$