



ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KỲ 2 MÔN HÓA KHỐI 10 2020

CÂU	NỘI DUNG						ĐIỂM
1 (2 đ)	Mỗi phương trình phản ứng đúng: 0,25 đ Thiếu điều kiện hoặc thiếu cân bằng: trừ 0,125 đ						0,25 x 8 = 2 đ
2 (2 đ)		Na ₂ SO ₃	K ₂ S	BaCl ₂	K ₂ SO ₄	NaCl	0,5 x 4 = 2 đ
	dd H ₂ SO ₄	↑ SO ₂ mùi hắc	↑H ₂ S mùi trứng thối	↓BaSO ₄ màu trắng	-	-	
	dd BaCl ₂	x	x	x	↓BaSO ₄ màu trắng	-	
	Phương trình phản ứng: Na ₂ SO ₃ + H ₂ SO ₄ → Na ₂ SO ₄ + SO ₂ ↑ + H ₂ O K ₂ S + H ₂ SO ₄ → K ₂ SO ₄ + H ₂ S↑ + H ₂ O BaCl ₂ + H ₂ SO ₄ → BaSO ₄ ↓ + 2HCl BaCl ₂ + K ₂ SO ₄ → BaSO ₄ ↓ + 2KCl Mỗi hiện tượng đúng: 0,25 đ Mỗi phương trình phản ứng đúng: 0,25 đ Học sinh làm cách khác nếu đúng: cho trọn điểm						
3 (1 đ)	Hiện tượng: giấy quỳ tím hóa xanh Ptpứ: O ₃ + 2KI + H ₂ O → I ₂ + O ₂ + 2KOH						0,5 đ 0,5 đ
4 (1 đ)	N ₂ (k) + 3H ₂ (k) ⇌ 2NH ₃ (k) ΔH < 0						0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ
	- Tăng nhiệt độ: cân bằng chuyển dịch theo chiều nghịch						
	- Tăng áp suất: cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận						
	- Lấy bớt NH ₃ ra khỏi hệ: cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận						
5 (2 đ)	- Thêm chất xúc tác: cân bằng không chuyển dịch						0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ
	4FeS ₂ + 11O ₂ $\xrightarrow{t^0}$ 2Fe ₂ O ₃ + 8SO ₂						
	Số mol FeS ₂ = 12 : 120 = 0,1 mol → số mol SO ₂ = 0,2 mol						
	Số mol Ba(OH) ₂ = 0,25 . 0,5 = 0,125 mol						
	→ k = $\frac{n_{OH^-}}{n_{SO_2}}$ = $\frac{0,125 \cdot 2}{0,2}$ = 1,25 → tạo 2 muối: Ba(HSO ₃) ₂ và BaSO ₃						
	SO ₂ + Ba(OH) ₂ → BaSO ₃ ↓ + H ₂ O (mol) x x 2SO ₂ + Ba(OH) ₂ → Ba(HSO ₃) ₂ (mol) 2y y y						

[illegible]