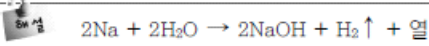




강좌명	[E 2199] 일반화학(위험물산업기사/기능장)대비→ 일반화학
교재	[ISBN 3969] 2021 일반화학(위험물 산업기사 및 기능장 시험대비)→ p63
참고 이미지	
<p>19 다음 중 알칼리금속 원소의 성질에 해당되는 것은?</p> <p>㉠ 매우 안정하여 물과 반응하지 않는다. ㉡ 물과 반응하여 수소를 발생시킨다. ㉢ 음이온이 되기 쉽다. ㉣ 반응성의 크기는 $K > Na > Li$이다.</p> <p> 정답 ㉡</p>	
오류	수정
[정답] ㉡	[정답] ㉡, ㉣

강좌명	[E 2199] 일반화학(위험물산업기사/기능장)대비→ 일반화학
범위	21차시 산과 염기의 성질
교재	[ISBN 3969] 2021 일반화학(위험물 산업기사 및 기능장 시험대비)→ p148
참고 이미지	
<p> 금속원소와 산(acid)의 반응에 대한 설명이 아닌 것은? (위험물기능장 31회)</p> <p>① 신맛을 갖는다. ② 리트머스시험지를 붉게 변색시킨다. ③ 금속과 반응하여 산소를 발생한다. ④ 생성물질은 산성산화물이다.</p> <p> 금속과 반응하여 수소를 발생한다. 정답 : ③</p>	
오류	수정
산성산화물	염기성산화물

강좌명	[E 2199] 일반화학(위험물산업기사/기능장)대비→ 일반화학
범위	27차시 농도의 환산, 콜로이드 용액
교재	[ISBN 3969] 2021 일반화학(위험물 산업기사 및 기능장 시험대비)→ p194
참고 이미지	
<p>그림과 같이 전기 이동이 일어나는 콜로이드를 영기게 하는데 가장 효과적인 전해질은?</p> <p>① AgCl_3 ② MgCl_2 ③ Na_3PO_4 ④ MgSO_4</p> <p>풀이 (+)극으로 이동하였으므로, (-)콜로이드이다. 양이온의 전하량 비교</p> <p>정답 : ③</p>	
오류	수정
AgCl_3	AgCl

강좌명	[E 2199] 일반화학(위험물산업기사/기능장)대비→ 일반화학
범위	31차시 화학전지 (12분 15초~)
교재	[ISBN 3969] 2021 일반화학(위험물 산업기사 및 기능장 시험대비)→ p225
참고 이미지	
<p>④ 납축전지</p> <p>$(-) \text{Pb} \mid \text{H}_2\text{SO}_4 \mid \text{PbO}_2(+), E^\circ = 2.0\text{V}$</p> <p>㉠ (-)극(Pb판) $\text{Pb}(s) + \text{SO}_4^{2-}(aq) \longrightarrow \text{PbSO}_4(s) + 2e^-$ (산화)</p> <p>㉡ (+)극(PbO_2판) $\text{PbO}_2(s) + \text{SO}_4^{2-}(aq) + 2\text{H}^+(aq) + 2e^- \longrightarrow \text{PbSO}_4(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)$ (환원)</p> <p>㉢ 전체반응 $\text{Pb}(s) + \text{PbO}_2(s) + 2\text{H}_2\text{SO}_4(aq) \xrightleftharpoons[\text{충전}]{\text{방전}} 2\text{PbSO}_4(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)$</p> <p>이와 같이 납축전지는 충전과 방전이 가능한 2차 전지이다.</p>	
오류	수정
$2\text{H}_2\text{O}(l)$	$2\text{H}_2\text{O}(s)$

강좌명	[E 2199] 화학분석기사 필기→ 일반화학(현성호)		
교재	[ISBN 3969] 2021 일반화학(위험물 산업기사 및 기능장 시험대비)→ p230		
참고 이미지			
<div>02 다음 설명 중 환원작용에 해당되지 않는 것은?</div> <div><div>㉠ 산소를 잃든지 전자를 얻을 때</div><div>㉡ 음이온의 이온가가 감소하는 것</div><div>㉢ 양이온의 이온가가 증가하는 것</div><div>㉣ 수소 화합물이 수소의 일부 또는 전부를 잃을 때</div></div>			
오류		수정	
수소의 일부 또는 전부를 잃을 때		수소를 얻을 때	