

آل شوره سد

باسم تعالی  
اداره ملی آموزش دیپلومش شریفان  
اداره آموزش دیپلومش منطقه ۱۴  
رشته : باغبانی وزارت جهاد

نام و نام خانوادگی :  
شماره دانش آموزی :  
تاریخ : ۱۳۳۳

### دانه های تصحیح

۱۱۷۵	<p>۱. <math>Fe(OH)_3</math> (۲۵) (ب) کاهنده قوی - (۲۵) - نغش شود (۲۵) - با پرا (۲۵) - سموم غیر معدنی (۲۵)</p> <p>۲. منیزیم هیدروکسید (۲۵) - سولفات پتاسیم (۲۵)</p>	۱
۱۱۷۵	<p>۲. <math>Al_2O_3</math> (۲۵) با بازی (۲۵) با رسانی اسیدی (۲۵) تا (۲۵) اما (۲۵)</p> <p>۳. آلومینوم (۲۵) براف (۲۵) ج (۲۵) لیتیم (۲۵)</p>	۲
۱۱۷۵	<p>۳. آبیاری - (۲۵) نرم آب به نسیف به مقدار کم بونده شده و بیشتر حالت مولکولی حل می شود.</p> <p>(ب) غارت (۲۵) در اندک استون در درگاه که زهر رشن تولید می شود</p> <p>و طبق معادله <math>2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O</math> مقدار گاز <math>H_2</math> بیشتر است.</p>	۳
۱	<p>۴. <math>2Al + Fe_2O_3 \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe</math></p> <p>Al : کاهنده Fe<sup>۳+</sup> : اکسده</p> <p><math>NH_4NO_3 : NO_3^- : x + 2(-2) = -1</math> <math>\boxed{x = +5}</math> (۲۵)</p> <p><math>H-C(=O)-O-H</math> <math>4 - 1 = +3</math> (۲۵)</p>	۴
۱۱۷۵	<p>۵. <math>R-C_6H_4-SO_3Na</math> (۲۵)</p> <p>آب کسید کننده جونی (۲۵)</p> <p>ب. سولفات پتاسیم (۲۵)</p> <p>ب. سموم هیدروکسید (۲۵) زیرا باز قوی بوده و بطور کامل بونده می شود و پراپای بیشتر توانایی کمتری دارد (۲۵)</p>	۵
۱۲۵	<p>۶. <math>[H^+] = 0.002 M</math> (۲۵) <math>[OH^-] = \frac{10^{-14}}{2 \times 10^{-3}} = 5 \times 10^{-12} M</math> (۲۵)</p> <p><math>pH = -\log 2 \times 10^{-3} = 3 - \log 2 = 3 - 0.3 = 2.7</math> (۲۵)</p> <p>(۲۵) / دما : در حدیست</p>	۶
۱	<p>۷. <math>Al_2O_3</math> (۲۵) / فلش (۲) (۲۵)</p> <p>ب. A (۲۵) زیرا جهت حرکت اسید و از مس ؛ A (از آن جهت است) (۲۵)</p>	۷

ردیف	موضوع	پاسخ
۸	صفحه دوم آ) پاره شده خوردنده (۰.۲۵) ب) لوله های مسرود شده با جری (۰.۲۵) پ) A: آب (۰.۲۵) B: گاز هیدروژن (۰.۲۵) ت) باعث به جوش آمدن آب و ذوب شدن جری ها و سرد شدن آب در آب می شود. (۰.۲۵)	۱۵
۹	آ) حلی (۰.۲۵) ب) آهن (۰.۲۵) زیرا آن منفی تر بوده و ماده قوی تر است. (۰.۲۵) ت) الکترو لیت سلول گالوانی است. (۰.۲۵)	۱۵
۱۰	پH = ۱۱.۳ → [H <sup>+</sup> ] = 10 <sup>-pH</sup> = 10 <sup>-۱۱.۳</sup> = 10 <sup>-۱۲+۰.۷</sup> = ۵ × 10 <sup>-۱۲</sup> M (۰.۲۵) [OH <sup>-</sup> ] = $\frac{10^{-۱۴}}{[H^+]}$ = $\frac{10^{-۱۴}}{۵ \times 10^{-۱۲}}$ = ۰.۲ × 10 <sup>-۲</sup> = ۲ × 10 <sup>-۳</sup> M (۰.۲۵)	۱۵
۱۱	آ) قوی ترین ماده: A صیف ترین: B (۰.۲۵) پ) C (۰.۲۵) زیرا آنقدر کم تر شده و از جرم آن کم می شود. (۰.۲۵) emf = E <sub>کاتد</sub> - E <sub>آنود</sub> = ۰.۱۸ - (-۰.۱۴) = ۰.۳۲ V (۰.۲۵)	۱۱
۱۱	[H <sup>+</sup> ] = [X <sup>-</sup> ] = $\frac{۴ \times ۰.۰۰۱ \text{ mol}}{۰.۲ \text{ lit}} = ۰.۰۲ \text{ mol/lit}$ (۰.۲۵) [HX] = $\frac{۴ \times ۰.۰۰۱ \text{ mol}}{۰.۲ \text{ lit}} = ۰.۰۲ \text{ mol/lit}$ (۰.۲۵)      K <sub>a</sub> = $\frac{[H^+][X^-]}{[HX]}$ = $\frac{(۰.۰۲)^2}{۰.۰۲}$ = ۰.۰۲ M (۰.۲۵)	۱۲
۱۳	آ) HNO <sub>۳</sub> (۰.۲۵) زیرا K <sub>a</sub> آن بزرگتر است. (۰.۲۵) ب) CH <sub>۳</sub> COOH (۰.۲۵) pH = ۲.۳ → [H <sup>+</sup> ] = 10 <sup>-۲.۳</sup> = 10 <sup>-۳+۰.۷</sup> = 10 <sup>-۳</sup> × (10 <sup>۰.۷</sup> ) <sup>۲</sup> = ۴ × 10 <sup>-۳</sup> M (۰.۲۵) α) = $\frac{[H^+]}{[CH_3COOH]}$ × ۱۰۰ = $\frac{۴ \times 10^{-۳}}{۵ \times 10^{-۳}} \times 100 = ۸۰\%$ (۰.۲۵)	۱۳