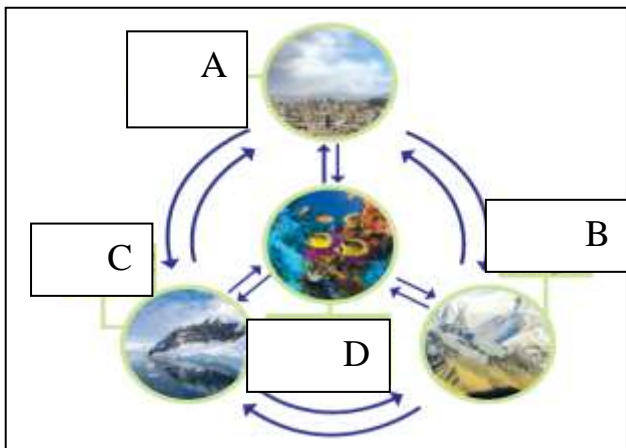


بارم	سوالات	شماره
۲/۵	<p>با انتخاب کلمه مناسب جاهای خالی را پر کنید.</p> <p>الف) آب اقیانوس ها و دریاها مخلوطی (همگن - ناهمگن) است .</p> <p>ب) آب آشامیدنی زلال و گوارا یک ماده (خالص - ناخالص) است .</p> <p>پ) فرآیند تهیه آب خالص (تقطیر - تبخیر) نام دارد..</p> <p>ت) مقدار آنیون (برمید - کلرید) در آب دریا از دیگر آنیون ها بیشتر و مقدار آنیون (کلرید - برمید) از همه کمتر است.</p>	۱
۲	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید و علت نادرستی هریک از جملات نادرست را بیان کنید.</p> <p>الف) در بین منابع غیر اقیانوسی آب نهرها بیشترین مقدار آب شیرین جهان را در خود جای دادند.</p> <p>ب) آمونیوم سولفات یکی از کودهای است که دو عنصر نیتروژن و گوگرد را دارد .</p> <p>پ) در یون های چند اتمی بار الکتریکی کل یون ، متعلق به اتم مرکزی است .</p>	۲
۲/۵	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید :</p> <p>الف) خشک ترین قاره جهان چه نام دارد ؟</p> <p>ب) چهار کاتیون موجود در آب آشامیدنی را نام ببرید.</p> <p>پ) دلیل وجود انواع انواع یون ها در آب چیست ؟</p> <p>ت) برای حفظ سلامت دندان ، چه ماده ای به آب آشامیدنی اضافه می کند ؟</p> <p>ج) چرا نوع و مقدار مواد حل شده در دریاها با یکدیگر متفاوت است ؟</p>	۳
۱	<p>جمله زیر را توضیح دهید . ((زمین از دیدگاه شیمیایی پویاست)).</p>	۴
۲	<p>با توجه به شکل زیر به سوالات داده شده پاسخ دهید :</p> <p>الف) هر یک از حروف A , B , C , D کدام بخش از کره زمین را نشان می دهد ؟</p> <p>ب) حداقل دو عنصر را نام ببرید که بخش A با بخش C مبادله می کند ؟</p> <p>پ) چگالی کدام بخش بیش تر است ؟</p> <p>ت) انسان ها جزو کدام بخش هستند ؟</p>	۵



۲	<p>با توجه به انحلال آمونیوم نیترات در آب : الف) معادله تفکیک یونی آن را بنویسید . ب) در اثر انحلال ، چند یون تولید می شود؟</p>						۶																																			
۲/۵	<p>ساختار لوویس یون های زیر را با رسم توضیحات کامل رسم کنید. PH_4^+ + (15P , 1H) SO_3^{2-} (16S , 8 O)</p>						۷																																			
۵/۵	<p>جدول زیر را کامل کنید .</p> <table border="1" data-bbox="108 1272 1457 1594"> <thead> <tr> <th>نسبت تعداد کاتیون به آنیون</th> <th>نام کاتیون</th> <th>نام آنیون</th> <th>نماد آنیون</th> <th>نماد کاتیون</th> <th>فرمول شیمیایی</th> <th>نام شیمیایی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>آهن (II) فسفات</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>$(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>هیدروکسید</td> <td>منیزیم</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>Cu^+</td> <td></td> <td>CO_3^{2-}</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>						نسبت تعداد کاتیون به آنیون	نام کاتیون	نام آنیون	نماد آنیون	نماد کاتیون	فرمول شیمیایی	نام شیمیایی							آهن (II) فسفات						$(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$			هیدروکسید	منیزیم								Cu^+		CO_3^{2-}		۸
نسبت تعداد کاتیون به آنیون	نام کاتیون	نام آنیون	نماد آنیون	نماد کاتیون	فرمول شیمیایی	نام شیمیایی																																				
						آهن (II) فسفات																																				
					$(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$																																					
	هیدروکسید	منیزیم																																								
			Cu^+		CO_3^{2-}																																					