

املاح آب‌های مختلف و مقایسه آنها:

آب زیرزمینی: کلرید و سولفات و بیکربنات‌های کلسیم، منیزیم، سدیم، پتاسیم، آهن

دریا: کلرید سدیم، کلرید منیزیم، سولفات منیزیم، سولفات کلسیم، سولفات پتاسیم، کربنات کلسیم

دریاچه: کلرید سدیم، کربنات سدیم، سولفات کلسیم، زغال سنگ

سؤال: غلظت نمک‌های محلول در آب زیرزمینی به چه عواملی بستگی دارد؟

جواب: جنس کانی‌ها و سنگها، سرعت نفوذ آب و مسافت طی شده توسط آب بستگی دارد.



آب در سنگها آذرین و دگرگونی: شفاف و قابل آشامیدن است.

آب در سنگهای کربناتی (کلسیت و دولومیت و گل سفید و تراورتن): به علت یون

کلسیم و منیزیم از نوع سخت است و با صابون خوب کف نمی کند و استفاده از آن در صنعت محدودیت ایجاد می کند.

آب موجود در سنگ نمک و سنگ گچ املاح زیادی دارد ولی آب موجود در رسوبات آبرفتی (رسوبات حاصل از تخریب سنگهای آذرین) حاوی آب

شیرین اند.