

مشخصات طرح درس :

| | | | | |
|--------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------|--------------------|----------------------------------------------|--|
| مدت جلسه ۹۰ دقیقه | موضوع درس: آنشناسان ها و فرایند آنشناسانی | | طرح درس شماره: ۱۲ از نیمسال اول (صفحه ۶۳-۷۴) | |
| تاریخ:----- | نام مدرس: ----- | | نام درس: زمین شناسی سال چهارم دبیرستان | |
| تعداد دانش آموز: -- | الگوی طرح درس: گاوشنگری | ناحیه آموزشی: ---- | دبیرستان: ----- | |
| هدف غایی: ایجاد اعتقاد توحیدی بر مبنای قانون نظم و علیت و پرورش انسان کامل | | | اهداف کلی | |
| هدف رفتاری: پرورش قدرت استدلال بر اساس مدارک و شواهد در دانش آموزان | | | | |
| هدف شناختی: آشنایی دانش آموزان با چگونگی وقوع فرایند های آنشناسانی و آثار آنها | | | | |

اهداف:

| حیطه-سطح | اهداف جزئی (در قالب رفتاری): | گزینش محتوا (رنویس مطالب) |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| عاطفی - واکنش شناخنی - دانش شناخنی درگ و فهم شناخنی درگ و فهم شناخنی دانش شناخنی درگ و فهم شناخنی درگ و فهم شناخنی درگ و فهم شناخنی درگ و فهم شناخنی تجزیه شناخنی تجزیه شناخنی درگ و فهم شناخنی درگ و فهم شناخنی سانش شناخنی - کاربرست شناخنی درگ و فهم شناخنی ترکیب شناخنی تجزیه شناخنی سانش شناخنی سانش شناخنی سانش روانی - حرکتی روانی - حرکتی | <p>پس از پایان درس از فراگیر انتظار می رود که:</p> <ol style="list-style-type: none"> ۱- با توجه به نقش آتشنشانها در تشکیل سنگ کرده و هواکره به آموختن فرایندهای آتشنشانی استیاق نشان دهد ۲- دست گم سه علت مطالعه آتشنشانها را بر شمارد ۳- با رسم یک شکل یخش های مختلف یک آتشنشان را نشان دهد ۴- با یک آزمایش ساده ارتباط سرعت خروج گاز از میانع را با غلظت توضیح دهد. ۵- نحوه فعالیت یک آتشنشان فومرول را یگوید ۶- با یک آزمایش ساده ارتباط گرانزی را با غلظت شرح دهد. ۷- ارتباط سرعت و گرانزی را با رسم یک نمودار دو بعدی نشان دهد ۸- علت مقدار گرانزی انواع گذازه را با توجه به مقدار شرح دهد ۹- علت سرعت کم یا زیاد انواع گذازه را با توجه به ترکیب شیمیایی توضیح دهد ۱۰- گرانزی انواع گذازه را با توجه به مقدار آب و مواد فرار یا هم مقایسه کند ۱۱- سرعت حرکت انواع گذازه را با توجه به آب و مواد فرار یا هم مقایسه کند ۱۲- طبقه بندی مواد خروجی جامد از دهانه آتشنشان را بیان کند ۱۳- یافته ها و نتایج حاصل از کاوشگری و آزمایش خود را به صورت قانون سازماندهی کرده بیان کند ۱۴- ارتباط تشکیل انواع آتشنشانها را با ورقه های تکنیکی یگوید ۱۵- رابطه ترکیب مذاب هر دسته از آتشنشانها را با نحوه پیدا شدن بیان نماید ۱۶- با کمک نحوه فعالیت آتشنشانهای موجود در میان ورقه (سن آنها) جهت حرکت ورقه را یگوید ۱۷- آثار اولیه فعالیت های آتشنشانی را یگوید ۱۸- آثار ثانویه فعالیت های آتشنشانی را یگوید ۱۹- علت وقوع سال های یدون تایستان را بیان کند ۲۰- موارد استفاده انسان از آتشنشان را تحقیق کرده به کلاس بیاورد ۲۱- با استیاق اطلاعات مربوط به آتشنشان های ایران را در مدت یک هفته جمع آوری کرده به کلاس بیاورد | <p>۱- نقش آتشنشان ها</p> <p>۲- اهمیت مطالعه آتشنشانها</p> <p>۳- مشخصات یک آتشنشان</p> <p>۴- مواد خروجی از دهانه آتشنشان</p> <p>۱- گازهای خروجی</p> <p>۲-۴ مذاب خروجی</p> <p>۳-۴ جامدات خروجی</p> <p>۵- پراکندگی جغرافیایی آتشنشانها</p> <p>۱-۵ آتشنشان های حاشیه ورقه همگرا</p> <p>۲-۵ آتشنشانهای حاشیه ورقه واگرا</p> <p>۳-۵ آتشنشانهای مرتبط با نقاط داغ (میان ورقه ها)</p> <p>۶- خطرات آتشنشانها</p> <p>۱-۶ آثار اولیه</p> <p>۲-۶ آثار ثانویه</p> <p>۷- استفاده از آتشنشانها</p> <p>۸- فعالیت های آتشنشانی در ایران</p> |

رسانه های آموزشی

| | |
|------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| رسانه های آموزشی | تخته-ویدئو پروژکتور یا برد هوشمند- سه عدد چراغ الکلی -یک ظرف کوچک ۲۰۰۰ آب -یک ظرف محتوی سه قاشق غذا خوری رب گوجه- یک ظرف محتوی یک قاشق رب گوجه حل شده در ۲۰۰۰ آب - یک سینمی استیل -چند قطره عسل - چند قطره قیر - چند قطره آب - یک عدد شمع- یک ورق کاغذ -کبریت- تصاویر ضمیمه- نقشه صفحات ۴۳، ۴۸، ۶۹، ۷۲ |
|------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

رفتار ورودی:

| زمان | فعالیت دانش آموزان | فعالیت معلم | هدف | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|-----------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------|------------------------|-------|------------|------------------------|---------|---------|--|--|--|--|---------|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--------------|
| ۲ دقیقه | ----- | سلام و احوال پرسی، دقت در وضع جسمی و روحی، حضور و غیاب | ایجاد ارتباط | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| ۵ دقیقه | تحویل تکالیف | بررسی تکالیف (جمع آوری تکالیف جلسه قبل بررسی جزئی در کلاس) بررسی تکمیلی در منزل با تعیین نمره | بررسی پیشرفت تحصیلی | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| ۱۰ دقیقه | پرسش سوالات زیر از درسن قبیل و دانسته سال قبل در مورد با توجه به ارتباط سوالات با درسن جدید آمادگی کلاس را نسبت به پادگیری این مبحث سنجیده می شوند : | <p>۱- انواع ورقه را دسته بندی گرده روی تابلو بنویسید.</p> <p>۲- در گدام حاشیه فعالیت آتشفشانی رخ نمی دهد؟</p> <p>۳- در گدام حاشیه ها ذوب بخشی رخ می دهد؟</p> <p>۴- نحوه فعالیت نقاط داغ را به کمک این ورقه کاغذ و شمع توضیح دهید.</p> <p>۵- ذوب بخشی یعنی چه؟</p> <p>۶- چگونه برای ذوب بخشی از مأگماهای بازالتی مأگماهای آندزیتی به وجود می آید؟</p> | ارزشیابی ورودی تشخیصی | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| ۵ دقیقه | دقت و مشاهده | <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام گدازه</th> <th>ترکیب شیمیایی</th> <th>اسیدی</th> <th>مقدارسیلیس</th> <th>مقدار یون آهن و منیزیم</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>بازالتی</td> <td>آندزیتی</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>ربولیتی</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>نمایش یک فیلم از فعالیت آتشفشان (ضمیمه در همین بسته آموزشی)</p> | نام گدازه | ترکیب شیمیایی | اسیدی | مقدارسیلیس | مقدار یون آهن و منیزیم | بازالتی | آندزیتی | | | | | ربولیتی | | | | | | | | | | | | | | ایجاد انگیزه |
| نام گدازه | ترکیب شیمیایی | اسیدی | مقدارسیلیس | مقدار یون آهن و منیزیم | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| بازالتی | آندزیتی | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | ربولیتی | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

گام اول تدریس: رویارویی با مسئله

| زمان | شرح مراحل تدریس به اختصار | | مراحل تدریس |
|-------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------|
| | فعالیت دانش آموزان | فعالیت معلم | |
| ۲۰ دقیقه | <p>فعالیت دانش آموزان</p> <p>در بیان طرح هر پرست دانش آموزان دلایل خود را از راه می دهد و آموزگار فقط با کلمه بلی (درست است) و خبر (بیشتر دقت کنید) پاسخ می دهد یکی از دانش آموزان دلایلی را که آموزگار به آنها جواب مثبت داده روی تابلو ثابت می کند</p> | <p>فعالیت معلم</p> <p>پس از دیدن فیلم معلم در جلسات قبل دانش آموزان را با قوانین این روش تدریس یا بقول دانش آموزان ((کارگاه بازی)) آشنای کرده است، لذا نمایندگان گروهها با اتمام فیلم شروع به پرسش می کنند: «معلم می پرسد چرا یک بخش از کتاب به فرایند های آتشفشاونی اختصاص دارد؟ یا چرا یک شاخه از علم زمین شناسی آتشفشاون شناسی است؟» «معلم می پرسد با توجه به اطلاعاتی که درباره ورقه های تکنیکی آموخته اید نقش فرایند های آتشفشاون را در تشکیل پوسته بگویید.» «معلم روی تخته یک شکل شماتیک از آتشفشاون رسم می کند و از دانش آموزان می خواهد برای هر قسمت که با علامت؟ مشخص شده نام انتخاب کنند.» «معلم می پرسد با توجه به فیلم چند دسته مواد از هانه آتشفشاون خارج می شود؟» <p style="color: red;">در این مرحله دانش آموزان به چهار گروه تقسیم می شوند</p> </p> | <p>مراحل تدریس</p> <p>رویارویی با مسئله</p> |
| مشاهده دقیق | | <p>گروه ۱: در این آزمایش معلم سه ظرف محتوی آب، رب گوجه و رب حل شده درآب را روی چراغ های الکتری می گذارد و از فراز هر گروه می خواهد که به دقیق تغییرات را تا جوش آمدن برسی کنند.</p> <p>گروه ۲: در این آزمایش معلم سیمی را مایل گرفته و سه یک قطره آب را روی آن می چکاند از دانش آموزان می خواهد همین کار را با قطره های عسل و قیر انجام دهنند سپس یک بار دیگر شبب سیمی را بیشتر گردید و همین آزمایش ها را تکرار کنند. در مرحله سوم سیمی را روی بخار کلابن گرفته و قطره قیر را گرم کنند و ریز کاری ها را به ذهن پسپرند.</p> <p>گروه ۳: معلم از این گروه می خواهد دقیق به سه نقشه صفحات ۴۹-۴۸ و ۴۷ نگاه گردد شباهت ها و تفاوت های آنها را پیدا کنند.</p> <p>گروه ۴: معلم از این گروه می خواهد یک ورقه بر روی شعله در جهات مختلف حرکت داده و نقاط سوخته شده را شماره گذاری کنند.</p> | |

گام دوم تدریس: گرد آوری داده ها و تایید درستی آنها

| | | عملی گروه ها می خواهد که به نوبت سوالات خود را پرسند و خود با کلمات بلی یا خیر پاسخ می دهد | | | |
|--------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------|--|
| ۲۰ دقیقه هر گروه ۵ دقیقه | <p>آیا میتوان گفت در محل نقاط داغ آتششانها گرانروی کمی دارد؟</p> <p>بله خیر</p> <p>تمام آتششانها در حاشیه ورقه های همگرا هستند؟</p> <p>بله</p> <p>تمام آتششانها در حاشیه ورقه های واگرا هستند؟</p> <p>بله</p> <p>آتششانها نقاط داغ در یک راستا هستند؟</p> <p>تمام مراعز لرده خیز فعالیت آتششانی دارد؟</p> <p>بله</p> <p>بعضی آتششانها در میان ورقه ها هستند؟</p> <p>بله</p> <p>ممکن است در یک نقطه داغ هم زمان دو برخی آتششانها در ارتباط با حاشیه ورقه ها هستند؟</p> <p>بله</p> <p>آتششان تشكیل شود؟</p> <p>بله</p> <p>آتششانها انفجاری اکثر در ارتباط ورقه های همگرا ممکن است آتششانها نقاط داغ روی یک کمان قرار گیرند؟</p> <p>بله</p> <p>آتششانها هم سنی که در یک امتداد قرار دارند در حاشیه ورقه ها هستند؟</p> <p>بله</p> <p>آیا می توان از صحبت های گروه های قبلی و نقشه ها به این نتیجه رسید که ماقعه آتششانها حاشیه واگرا سرعت زیادی دارند؟ و راحت تر جریان پیدا می کنند؟</p> <p>بله</p> | <p>گروه ۳:</p> <p>آیا گرانروی عسل پیشتر از آب و کمتر از قیر است؟</p> <p>بله</p> <p>آیا ترکیب ماقعه در سرعت حرکت موثر است؟</p> <p>بله</p> <p>سرعت حرکت همان گرانروی است؟</p> <p>بله</p> <p>گرانروی به غلظت پستگی دارد؟</p> <p>آری</p> <p>گرانروی وابسته به یون فلزی است؟</p> <p>بله</p> <p>گرانروی رامقدار سیلیس مشخص می کند؟</p> <p>تا حدودی</p> <p>مقدار مواد فرار در گرانروی موثر است؟</p> <p>بله</p> <p>افزایش گرمای باعث کاهش گرانروی است؟</p> <p>بله</p> <p>آیا سرعت حرکت مذاب به شیب پستگی دارد؟</p> <p>بله</p> <p>مقدار شیب با سرعت حرکت ربطه مستقیم دارد؟</p> <p>بله</p> | <p>گروه ۵:</p> <p>آیا هنگام جوشیدن گاز از سطح مایع خارج می شود؟</p> <p>بله</p> <p>آیا شدت خروج گاز به خواص مایع پستگی دارد؟</p> <p>بله</p> <p>آیا شدت خروج گاز به ترکیب مایع مربوط است؟</p> <p>بله</p> <p>پرت شدن ذرات رب به اطراف ظرف به دلیل غلظی بودن آن نسبت به آب است؟</p> <p>بله</p> <p>در مورد یک مذاب آتششانی غلظت به مقدار یون های فلزی پستگی دارد؟</p> <p>بله</p> <p>در مورد یک مذاب آتششانی غلظت به مقدار سیلیس آن پستگی دارد؟</p> <p>بله</p> <p>وقتی یک آتششان ماقعه بازابی دارد با خروج گاز به اطراف جامد هم پرتاب می شود؟</p> <p>بله</p> <p>به پرتاب جامدات همراه خروج گاز انفجار فعالیت انفجاری می کویند؟</p> <p>بله</p> | <p>ایجاد آنوی با آتششان و گرانروی</p> | |

گام سوم تدریس: فرضیه سازی و آزمایشگری

| دقیقه ۸ | به داشن آموزان گروه ها فرصت داده می شود تا یک فرضیه آماده کنند و آن را برای کلاس بخوانند. فرضیه گروه یک: هرچه مقدار سیلیس بیشتری داشته باشد خروج گاز از آن سخت تر است و فعالیت آن آتششان حالت انفجاری است. فرضیه گروه دو: اگر میزان سیلیس ماقماً زیاد باشد گرانروی آن زیاد تر و خروج گاز از آن سخت تر است حال انفجاری پیدا میکند و به سختی حرکت می کند و برعکس آن وقتی است که یون های فلزی یا مواد فرار زیاد باشد. فرضیه گروه سه: در محل ورقه های همگرا که ذوب بخشی رخ می دهد ماقماً مقدار سیلیس بیشتر و مواد فرار کمتری دارد آن وقت سخت جریان پیدا می کند حالت انفجاری دارد، گرانروی آن زیاد است ولی وقتی آتششانی در حاشیه ورقه های واگرا رخ می دهد ماقماً آن بازالتی است و راحت جریان پیدا می کند اگر در شبب زیاد باشد سرعت زیادی دارد. فرضیه گروه چهار: در نقاط داغ جنس ماقماً بازالتی است و راحت جریان پیدا می کند چون منشا ماقماً فقط یک نقطه است آتششانها به نوبت وقتی روی نقطه قرار می گیرند تشکیل می شوند از نظر سنتی باهم تفاوت دارند و می توان به کمک نحوه فعالیت آنها جهت حرکت ورقه را پیدا کرد. | فرضیه سازی و آزمایشگری |
|---------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------|
|---------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------|

گام چهارم تدریس: سازماندهی و قانون مند ساختن قواعد و توضیحات

| | | |
|---------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------|
| | | <p>سازمان دهنده و قانون مند ساختن قواعد و توضیحات</p> |
| ۹ دقیقه | <p>معلم پنج دقیقه به دانش آموزان فرصت می دهد تا نتایج تحقیقات و آزمایشها و همچنین بحث های کلاسی راجمع بندی کنند.</p> <p>پس از اتمام وقت :</p> <p>گروه ها قوانین را مرتب شده بر روی تخته سیاه می نویسند</p> <p>معلم می پرسد آیا به نظر شما همه آتشنشانها خطرات یکسانی دارند؟ همه نشانه های یکسانی دارند؟ همه مواد خروجی از آتشنشان خطرات مشابهی دارند؟</p> <p>دانش آموزان به کمک قوانینی که وضع کرده اند پاسخ می دهند و اگر قوانین نیاز به بازنگری داشت اصلاح می کنند.</p> | |

گام پنجم تدریس: تحلیل جریان و راهبرد کاوشگری

| | | |
|---------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------|
| ۷ دقیقه | در این مرحله کل کلاس و با هم یک فیلم از حرکت گذاره ها نگاه می کنند (ضمیمه نرم افزار) و به کمک قوانینی که خود وضع کرده اند نوع گذاره را حداکثر می زنند و در مورد نظرشان بحث می کنند. | تحلیل جریان و راهبرد کاوشگری |
|---------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------|

فعالیت های پایانی :

| | | |
|-----------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------|
| ۵۸ | یک ارزشیابی الکترونیک یا کوتاه جواب غیرالکترونیک به مدت ۱۰ دقیقه اجرا می شود. (سوال ضمیمه نرم افزار است) | ارزشیابی پایانی |
| پنج دقیقه | <p>در هفته آینده هر گروه یک فیل پاورپوینت با این م موضوعات تهیه می کند و برای ارانه خود ده دقیقه وقت دارد</p> <p>گروه یک: درباره فواید آتشنشان</p> <p>گروه دو: درباره اثرات مخرب اولیه آتشنشان ها</p> <p>گروه سه: درباره آثار ثانیه فعالیت های آتشنشانی</p> <p>گروه چهار: درباره آتشنشانی های ایران</p> <p>پس از آن آزمون مستمر از این جلسه برگزار می شود.</p> <p style="text-align: center;">جلسه با ذکر صلووات بر محمد و آل محمد پایان می پذیرد</p> | جمهوری اسلامی ایران |