

نام درس: پترولوزی

رشته تحصیلی-گرایش: زمین‌شناسی (محض)

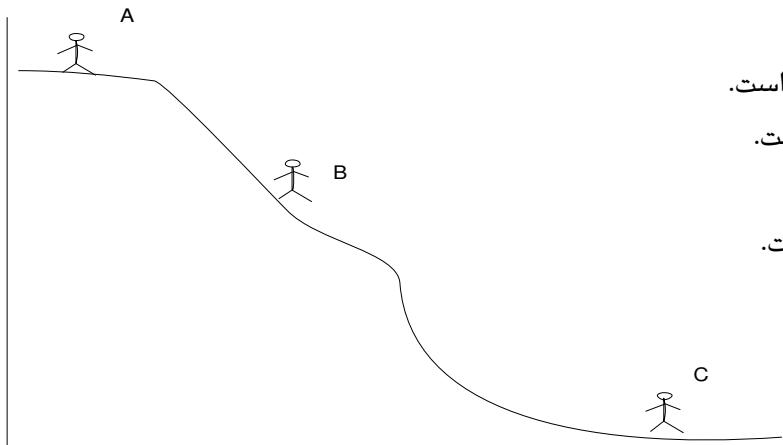
کد درس: ۱۱۱۶۰۲۰

تعداد سوال: نسخه ۲۸ تکمیلی - تشریعی ۴

زمان امتحان: تستی و تکمیلی ۳۵ لفته تشریعی ۳۵ لفته

تعداد کل صفحات: ۴

۱. با توجه به شکل زیردر بررسی و پیش بینی روند تغییرات بر اساس دو مفهوم پایداری و تعادل کدام گزینه درست است؟



الف. حالت الف دارای تعادل پایدار و کمترین انرژی است.

ب. حالت ب دارای تعادل ناپایدار و کمترین انرژی است.

ج. حالت ج دارای تعادل پایدار و کمترین انرژی است.

د. حالت ج دارای تعادل ناپایدار و کمترین انرژی است.

۲. کدامیک به عنوان محدودیت در کار بر اصول ترمودینامیک در پترولوزی محسوب می‌شود؟

الف. پیش بینی زمان وقوع یک تغییر حالت و نرخ آن.

ب. پیش بینی روند یک تغییر حالت و مسیر آن.

ج. پیش بینی زمان وقوع یک تغییر حالت و مسیر آن.

د. پیش بینی روند یک تغییر و نرخ آن.

۳. کدام گزینه در تبدیل کانیها صحیح است؟

الف. الیوین در محیط خشک ابتدا به کلریت و سپس به سرپانتین تبدیل می‌شود.

ب. الیوین در محیط آبدار ابتدا به کلریت و سپس به سرپانتین تبدیل می‌شود.

ج. لوسيت در محیط سرشار از پتانسیم و درجه حرارت کم به وجود می‌آید.

د. لوسيت در محیط سرشار از سدیم و درجه حرارت زیاد به وجود می‌آید.

۴. در یک بازالت آمفیبول کرسوتیت (امفیبول تیتان دار) دیده شده با توجه به داده‌های پترولوزیکی شرایط تشکیل چگونه است؟

الف. در شرایط فشار زیاد و به طریق انفجاری به سطح رسیده است.

ب. در شرایط فشار کم و به طریق انفجاری به سطح رسیده است.

ج. در شرایط فشار بالا و به صورت روانه به سطح رسیده است.

د. در فشار کم و به صورت روانه به سطح رسیده است.

۵. در بیان ذوب سنگ‌ها کدام گزینه صحیح می‌باشد؟

الف. با افزایش درجه حرارت ابتدا کانی‌های دیر گذار ذوب می‌شوند.

ب. با افزایش درجه حرارت ابتدا کانی‌های زود گذار ذوب می‌شوند.

ج. بین شروع و خاتمه ذوب اختلاف درجه حرارت وجود دارد.

د. درجه حرارت ذوب سنگ‌ها ای خالص (تک کانی) ثابت نیست.

تعداد سوال: نسخه ۲۸ نكمبلي -- تشریعی ۴
 زمان امتحان: تستی و نكمبلي ۳۵ لفته تشریعی ۳۵ لفته
 تعداد کل صفحات: ۴

نام درس: پترولوزی
 رشته تحصیلی-گرایش: زمین‌شناسی (محض)
 کد درس: ۱۱۱۶۰۲۰

۶. در یک سیستم بلور- مایع در حالت تعادل اگر (dt) در حالت فشار ثابت($dp=0$) باشد، میتوان نوشت:
- الف. $(dG/dT) = -S$
 ب. $(dG/dP) = V$
 ج. $(dT/dG) = S$
۷. در توصیف شرایط تشکیل کانی هایی که عامل (OH) کدام گزینه درست است؟
- الف. در محیط خشک شکل می گیرند.
 ب. در تبلور انها فشار بخار آب نقش ندارد.
 ج. فشار اکسیژن محیط در تبلور انها تاثیر ندارد.
۸. با توجه به قانون فازها در سیستم یک تشکیل دهنده مانند Al_2SiO_5 حداقل چند فاز با هم در حال تعادل می توانند باشند؟
- الف. یکی
 ب. دو تا
 ج. چهار تا
 د. سه تا
۹. در یک سیستم دو تشکیل دهنده ساده با یک نقطه اتکتیک در حال تعادل اگر ترکیب مایع اولیه 70% از A و 30% از B باشد ترکیب بلور انتهایی چه خواهد بود؟
- الف. $30\% \text{ از } A \text{ و } 70\% \text{ از } B$
 ب. $70\% \text{ از } A \text{ و } 30\% \text{ از } B$
 ج. $50\% \text{ از } A \text{ و } 50\% \text{ از } B$
۱۰. در یک سیستم دو تشکیل دهنده با محلول جامد اگر ترکیب جامد اولیه 40% از A و 60% از B باشد و تعادل برقرار باشد ترکیب مایع نهایی حاصل از ذوب چه خواهد بود؟
- الف. $100\% \text{ از } A$
 ب. $100\% \text{ از } B$
 ج. $40\% \text{ از } A \text{ و } 60\% \text{ از } B$
۱۱. کدام یک از سیستم‌های دو تایی زیربا دو نقطه اتکتیک می‌باشند؟
- الف. سیستم سیلیس-لوسیت
 ب. سیستم سیلیس-نفلین
 ج. سیستم فورستریت-سیلیس
 د. سیستم انورتیت-دیوپسید
۱۲. کدام یک از سیستم‌های دو تایی با حد وسط و ذوب متناقض می‌باشند؟
- الف. سیستم سیلیس-الومین
 ب. سیستم انورتیت-البیت
 ج. سیستم سیلیس-لوسیت
 د. سیستم آنورتیت-دیوپسید
۱۳. کدام یک از سیستم‌های سه تایی زیر دارای نقطه مینیمم (M) می‌باشد؟
- الف. سیلیس-البیت-ارتوز
 ب. سیلیس-آنورتیت-لوسیت
 ج. سیلیس-فورستریت-آنورتیت
 د. دیوپسید-آنورتیت-آلبیت
۱۴. در سیستم سه تایی سیلیس-آنورتیت-فورستریت اگر مایعی در محدوده انستابیت-آنورتیت-فورستریت قرار گیرد آخرين بلورها در حال تعادل چه ترکیبی دارند؟
- الف. سیلیس-آنورتیت-انستابیت
 ب. سیلیس-آنورتیت-فورستریت
 ج. انستابیت-فورستریت-اسپیل
۱۵. در زیر میکروسکوپ فلدوپات‌پرتوئی دیده شده است شرایط تشکیل آن و نوع سیستم چگونه است؟
- الف. درجه حرارت پایین-سیستم آلبیت-ارتوز
 ب. درجه حرارت بالا-سیستم آلبیت-ارتوز
 ج. درجه حرارت پایین سیستم آلبیت-آنورتیت
 د. درجه حرارت بالا سیستم آلبیت-آنورتیت

نام درس: پترولوزی

رشته تحصیلی-گرایش: زمین‌شناسی (محض)

کد درس: ۱۱۱۶۰۲۰

تعداد سوال: نسخه ۲۸ تکمیلی -- تشریعی ۴

زمان امتحان: تستی و تکمیلی ۳۵ لفته تشریعی ۳۵ لفته

تعداد کل صفحات: ۴

۱۶. در سیستم الیت - انورتیت اگر فشار بخار آب بالا رود منحنی لیکیدوس و سولیدوس چگونه خواهد بود؟

الف. هر دو پایین می‌اید

ب. هر دو منحنی بالا می‌روند

ج. منحنی لیکیدوس بالا و سولیدوس پایین می‌روند.

د. منحنی سولیدوس بالا می‌روند

۱۷. محدوده سنگ‌های اذرین قاره‌ای در محدوده کدام سیستم سه‌تایی قرار می‌گیرد؟

Sio₂, Fe₂Sio₄, NaAlSi₂O₈ الف. Sio₂, NaAlSiO₄, KAlSiO₄KAlSi₃O₈, Sio₂, NaAlSi₃O₈ ج. CaAl₂Si₂O₆, Fe₂SiO₄, FeSiO₄

۱۸. از ذوب بخشی سنگ‌های گوشه‌های چه نوع ماگمایی تولید می‌شود؟

الف. گرانیتی

ب. آندزیتی

ج. بازالتی

د. ریولیتی

۱۹. در کدام یک از انواع بازالت‌ها ندول‌های پریدوتیتی بیشتر یافت می‌شود؟

الف. تولاییتی

ب. آکالان

ج. مورب (MORB)

۲۰. در خصوص مرز بین گوشه و هسته کدام گزینه درست است؟

الف. این مرز فیزیکی است

ب. این مرز سطحی مستوی دارد.

ج. این مرز شیمیایی است

۲۱. در فرایند ذوب بخشی درسیستم گرانیتی در شرایط فشار زیاد چه نوع سنگی تولید می‌شود؟

الف. گرانیت موئزو نیتیک

ب. گرانودیوریت

ج. دیوریت کوارتزدار

۲۲. طبق نظر گرین و رینگوود پیرو لیت گرونا دار در چه شرایطی شکل می‌گیرد؟

الف. فشار کم

ب. فشار و درجه حرارت کم

ج. فشار بالا

۲۳. وفور مواد پیرو کلاستک با جنس و ترکیب متفاوت با کدام عامل تغییر ترکیب ماگما وابسته است؟

الف. تفرقی

ب. اختلاط ماگما

ج. هضم

د. فیلتر پرس

۲۴. در یک توده گرانیتی انکلاو‌ها با قشری از میکا پوشیده شده اندعلت چه میتواند باشد؟

الف. تفرقی ماگمایی

ب. هضم

ج. اختلاط ماگمایی

۲۵. منشاء انرژی حرارتی زمین کدام است؟

الف. گوشه فوقانی

ب. گوشه زیرین

ج. هسته خارجی

۲۶. اگر سه نمونه پریدوتیت هم ترکیب را در فشار زیاد ذوب کنیم مایع بازالتی با چه ترکیبی تولید خواهد شد؟

الف. کالان

ب. تولئی‌ایتی

ج. آمفیبولیت

تعداد سوال: نسخه ۲۸ نكمبلي - تشریعی ۴

زمان امتحان: تستی و نكمبلي ۳۵ لفته تشریعی ۳۵ لفته

تعداد کل صفحات: ۴

نام درس: پترولوزی

رشته تحصیلی-گرایش: زمین‌شناسی (محض)

کد درس: ۱۱۱۶۰۲۰

۲۷. وجود سنگ‌های از لوسيت خالص به نام ايتالیت حاصل کدام فرایند تفرق است؟

الف. تفرق پنوماتولیتیک

ب. جدا شدن مایع و گاز

ج. جدا شدن بر اثر قوه ثقل

۲۸. شواهد آزمایشگاهی اختلاط ماقمایی کدام است؟

الف. وجود زونینگ عادی در پلاژیوکلازها

ب. وجود زونینگ معکوس در پلاژیوکلازها

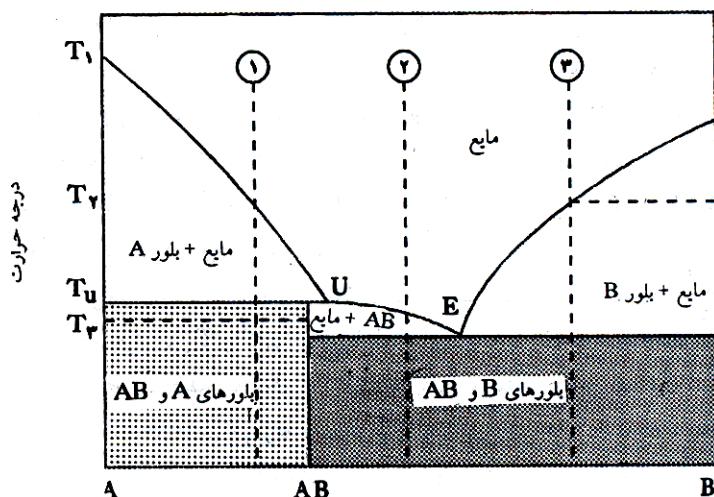
ج. ثابت ماندن ترکیب عنصر اصلی

د. ثابت ماندن ترکیب عنصر کمیاب

«سوالات تشریحی»

۱. اقسام سنگ‌های بازالتی بر اساس نمودار چهار وجهی Di-Fo-Ne-SiO_2 یودر و تایلی در هر محدوده بیان کنید.

۲. با توجه به شکل زیر مراحل تبلور مایعات ۱، ۲ و ۳ را بیان کنید.



۳. چرا گرانیت‌ها در سطح زمین فراوان‌اند؟

۴. تبلور متعادل، ذوب متعادل، تبلور جزء به جزء، ذوب جزء به جزء را تعریف کنید.