



نام و نام خانوادگی:

زمان برگزاری: ۲۰ دقیقه



نام آزمون: علوم هشتم فصل یازدهم تستی

تاریخ آزمون:

۱ کدام گزینه در مورد کانی هالیت صحیح است؟

- ۱ در تهیه خمیر دندان استفاده می‌شود.
- ۲ در تهیه لوازم بهداشتی کاربرد دارد.
- ۳ به‌عنوان ماده ارزشمند معدنی از زمین استخراج می‌شود.
- ۴ در شرایط آب و هوایی گرم و خشک تشکیل می‌شود.

۲ با ضربه زدن به کدام کانی اختلاف پتانسیل الکتریکی تولید می‌شود؟

- ۱ هماتیت
- ۲ کوارتز
- ۳ مسکوویت
- ۴ گرافیت

۳ کدام یک از خواص فیزیکی شناسایی کانی‌ها نیست؟

- ۱ چگالی
- ۲ سختی
- ۳ شکل بلور
- ۴ مطالعه مقطع نازک

۴ سنگ کره از تشکیل شده است.

- ۱ فقط - سنگ
- ۲ عمدتاً - سنگ
- ۳ فقط - کانی
- ۴ عمدتاً - سنگ و کانی

۵ کانی هالیت به چه روشی تولید می‌شود؟

- ۱ سرد شدن مواد مذاب
- ۲ تبلور مواد مذاب
- ۳ تبخیر محلول‌های فراسیر شده
- ۴ تحت تأثیر گرما و فشار

۶ بزرگ‌ترین معدن فیروزه جهان در کجاست؟

- ۱ کردستان
- ۲ همدان
- ۳ نیشابور
- ۴ شاهرود

۷ نام دیگر کدام کانی طلق نسوز است؟

- ۱ کوارتز
- ۲ مسکوویت
- ۳ هماتیت
- ۴ گرافیت

۸ کدام کانی‌ها در ایران کشف شدند؟

- ۱ بیرونیت - هالیت
- ۲ بیرونیت - آویسنیت
- ۳ آویسنیت - هالیت
- ۴ آویسنیت - ژئیس

۹ گچ بنایی همان کانی است.

- ۱ مسکوویت
- ۲ هالیت
- ۳ ژئیس
- ۴ گرافیت

۱۰ اکثر کانی‌های با ارزش به کدام روش تولید می‌شوند؟

- ۱ سرد شدن بخارهای آتشفشانی
- ۲ رسوب گذاری مواد در مناطق پست
- ۳ تبلور مواد مذاب
- ۴ تبلور مواد در محیط‌های رسوبی

۱۱ شکل زیر می‌تواند، کانی را نشان دهد که این کانی

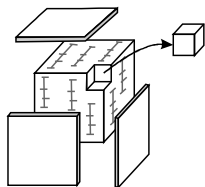
- ۱ هالیت - برای تعیین نوع آب و هوای گذشته محل تشکیلش به کار می‌رود.
- ۲ کلسیت - توسط واکنش‌پذیری با اسید شناخته می‌شود.
- ۳ دولومیت - از کانی‌های سیلیکاتی می‌باشد.
- ۴ کوارتز - که فقط از عناصر سیلیسیم و اکسیژن تشکیل شده است.

۱۲ کدام کانی «سیلیکاتی» است؟

- ۱ کلسیت
- ۲ هماتیت
- ۳ مسکوویت
- ۴ فیروزه

۱۳ از کانی‌های و به ترتیب در تهیه نمک خوراکی و گچ استفاده می‌شود و وجود آن‌ها در یک محیط نشان‌دهنده شرایط آب‌وهوایی در زمان تشکیل آن‌هاست.

- ۱ ژئیس - هالیت - گرم و خشک
- ۲ هالیت - ژئیس - گرم و خشک
- ۳ ژئیس - هالیت - گرم و مرطوب
- ۴ هالیت - ژئیس - گرم و مرطوب





۱۴) نوعی کانی که از تبخیر محلول‌های فراسیر شده حاصل می‌شود و کاربرد خوراکی دارد، کدام می‌باشد؟

- ۱) ژپیس ۲) هالیت ۳) گچ ۴) فلوئوریت

۱۵) کاربرد کدام کانی به‌طور صحیح ذکر نشده است؟

- ۱) مسکوویت: طلق نسوز ۲) هالیت، شناسایی شرایط محیط تشکیل ۳) فلوئوریت، تهیه گچ ۴) تالک: پودر بچه

۱۶) کدام کانی بر اثر ضربه‌های آرامی که به آن وارد می‌شود دارای اختلاف پتانسیل الکتریکی شده و از آن در ساخت انواع ساعت‌های بدون باتری استفاده می‌شود؟

- ۱) گرافیت ۲) کوارتز ۳) مسکوویت ۴) بیرونیت

۱۷) کدام یک از کانی‌های زیر فاقد عنصر سیلیسیم و حاصل تبخیر محلول‌های فراسیر شده است؟

- ۱) کوارتز ۲) گرافیت ۳) مسکوویت ۴) هالیت

۱۸) در چند مورد از موارد زیر، کاربرد درستی برای کانی بیان نشده است؟

الف) کانی یاقوت ← کانی قیمتی در جواهرسازی

ب) کانی هماتیت ← تهیه نمک خوراکی

ج) کانی فلوئوریت ← تولید پودر بچه

د) کانی ژپیس ← نشان‌دهنده وضعیت حاکم بر گذشته زمین

ه) کانی کوارتز ← ساخت قطعات و تجهیزات صنعتی

- ۱) صفر ۲) یک ۳) دو ۴) سه

۱۹) در صنعت داروسازی برای تهیه خمیر دندان از کانی و برای تهیه پودر بچه از کانی استفاده می‌شود.

- ۱) فلوئوریت - ژپیس ۲) فلوئوریت - تالک ۳) مسکوویت - تالک ۴) مسکوویت - ژپیس

۲۰) کدام گزینه در مورد کانی‌ها نادرست است؟

- ۱) بهترین راه شناسایی کانی هالیت مزه کردن است.
 ۲) فیروزه و یاقوت کانی‌های گوهری هستند.
 ۳) کانی ژپیس در ساختمان‌سازی کاربرد دارد.
 ۴) کانی گرافیت از سرد شدن ماده مذاب تشکیل می‌شود.



پاسخنامه تشریحی

۱) کانی هالیت (نمک طعام) در شرایط آب و هوایی گرم و خشک تشکیل می‌شود. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۲) با ضربه زدن به کانی کوارتز اختلاف پتانسیل الکتریکی ایجاد می‌شود که در ساعت‌سازی کاربرد دارد. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۳) شکل بلور - رنگ و سختی کانی ← خواص فیزیکی ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

مطالعه مقطع نازک کانی ← خواص نوری

۴) سنگ‌کره عمدتاً از سنگ و کانی تشکیل شده است. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۵) هالیت از تبخیر مواد و محلول‌های فراسیر شده تولید می‌شود. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۶) بزرگ‌ترین معدن فیروزه جهان در نیشابور است. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۷) با توجه به شکل کتاب طلق نسوز همان مسکوویت می‌باشد. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۸) آویسنیت و بیرونیت در ایران کشف شدند. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۹) گچ همان کانی ژپس است. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۰) اکثر کانی‌های قیمتی و نیمه‌قیمتی از سرد شدن مواد مذاب حاصل می‌شوند، مانند یاقوت، زمرد، عقیق و ... ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۱) باتوجه به شکل بلور مکعبی و سطح شکست سه جهتی با زاویه قائمه، شکل می‌تواند مربوط به کانی هالیت باشد. گروهی از کانی‌ها شرایط حاکم بر گذشته‌ی زمین را نشان می‌دهند. بنابراین از آن‌ها برای شناسایی محیط تشکیل‌شان استفاده می‌شود. وجود کانی هالیت در یک منطقه، نشان‌دهنده شرایط آب و هوایی گرم و خشک در زمان تشکیل این کانی است. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۲) مسکوویت و کوارتز از کانی‌های سیلیکاتی هستند که در ترکیب شیمیایی خود عنصر (Si) دارند. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۳) برخی کانی‌ها شرایط حاکم بر گذشته زمین را نشان می‌دهند، بنابراین از آن‌ها برای شناسایی محیط تشکیل‌شان استفاده می‌شود مانند نمک خوراکی (هالیت) و گچ (ژپس) که نشان‌دهنده شرایط آب و هوایی گرم و خشک در زمان تشکیل آن‌هاست. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۴) کانی هالیت (نمک خوراکی) از تبخیر محلول‌های فراسیر شده ایجاد می‌شوند و کاربرد خوراکی دارد. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۵) ژپس در تهیه گچ استفاده می‌شود و فلوتوریت در تهیه خمیر دندان کاربرد دارد. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۱۶) بلورهای کوارتز بر اثر ضربه‌های آرامی که به آن وارد می‌شود دارای اختلاف پتانسیل الکتریکی می‌شود و از آن می‌توان در ساخت ساعت‌های بدون باتری استفاده کرد. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵



۱۷) بعضی از کانی‌های حاصل تبخیر محلول‌های فراسیر شده هستند، مانند کانی هالیت ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

کانی‌های غیرسیلیکاتی فاقد عنصر سیلیسیم (Si) هستند، مانند فیروزه، هالیت و هماتیت

۱۸) یاقوت و فیروزه به‌عنوان کانی قیمتی در جواهرسازی مورد استفاده قرار می‌گیرند. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

کانی هماتیت (سنگ معدن آهن) به‌عنوان ماده ارزشمند معدنی از زمین استخراج می‌شوند. برای تهیه نمک خوراکی از کانی هالیت استفاده می‌شود.

از فلوتوریت برای تهیه خمیردندان و از تالک برای تولید پودر بچه استفاده می‌کنند.

کانی هالیت و ژپس (گچ) نشان‌دهنده اوضاع آب‌وهوایی گرم و خشک در زمان تشکیل آن‌هاست.

مسکوویت و کوارتز کانی‌های صنعتی محسوب می‌شوند و از آن‌ها به‌صورت مستقیم یا غیرمستقیم در صنعت و ساخت وسایل، قطعات و تجهیزات صنعتی استفاده می‌کنند.

۱۹) برای تهیه خمیر دندان از کانی فلوتوریت و برای تهیه پودر بچه از کانی تالک استفاده می‌شود. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

۲۰) هالیت یک کانی رسوبی با مزه شور است. ۱ ۲ ۳ ۴ ۵

فیروزه و یاقوت گوهر هستند و از ژپس در تهیه گچ بنایی استفاده می‌کنند. گرافیت کانی دگرگونی است، نه کانی آذرین. گرافیت تحت تأثیر عواملی مانند فشار و گرما به‌دست می‌آید.

پاسخنامه کلیدی

۱	۱	۲	۳	۴
۲	۱	۲	۳	۴
۳	۱	۲	۳	۴
۴	۱	۲	۳	۴
۵	۱	۲	۳	۴

۶	۱	۲	۳	۴
۷	۱	۲	۳	۴
۸	۱	۲	۳	۴
۹	۱	۲	۳	۴
۱۰	۱	۲	۳	۴

۱۱	۱	۲	۳	۴
۱۲	۱	۲	۳	۴
۱۳	۱	۲	۳	۴
۱۴	۱	۲	۳	۴
۱۵	۱	۲	۳	۴

۱۶	۱	۲	۳	۴
۱۷	۱	۲	۳	۴
۱۸	۱	۲	۳	۴
۱۹	۱	۲	۳	۴
۲۰	۱	۲	۳	۴