

المعدن	تركيبه الكيميائي	المجموعة المعدنية	الخواص
الكوارتز (المرو)	SiO <sub>2</sub>	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	يستخدم في المصنوعات الزجاجية، ويدخل في تركيب صخر الجرانيت، وله تركيب كيميائي ثابت ومحدد، وبريقه لا فلزي زجاجي، وله ألوان متغيرة باختلاف نسبة الشوائب بداخله، ومخدشه أبيض، وصلادته 7 ، عديم الانقسام، في حالته النقية يسمى البلور الصخري.
الفلسبار	الأرتوكليز	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	يستخدم الفلوسبار في صناعة الخزف، ويدخل في تركيب صخر الجرانيت، وبريقه لا فلزي لؤلؤي.
	البلاجيوكليز	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
الميكال	المسكوفيت (الميكال الأبيض)	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	يدخل الميكال في تركيب صخر الجرانيت، وله انقسام صفائحي جيد.
	البيوتيت (الميكال السوداء)	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
الأمفيبول	(Ca <sub>2</sub> Mg <sub>2</sub> )Si <sub>8</sub> O <sub>22</sub> (OH) <sub>2</sub>	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
البيروكسين	(Mg,Fe)SiO <sub>3</sub>	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
الأوليفين	(Mg,Fe) <sub>2</sub> SiO <sub>4</sub>	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
الصوان	صخر رسوبي سيليكاتي ذو معادن غير متبلورة	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	استخدمه الإنسان القديم في عمل السكاكين والحراب وأسلحة الصيد والدفاع عن نفسه، مكسره محاري.
التلك	Mg <sub>3</sub> Si <sub>4</sub> O <sub>10</sub> (OH) <sub>2</sub>	السيليكات SiO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	أقل المعادن صلادة 1
الكالسيت	CaCO <sub>3</sub>	الكربونات CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	يستخدم في صناعة الأسمنت، ويكون صخر الحجر الجيري، وله نظام بلوري ثلاثي، وبريقه لا فلزي زجاجي، وصلادته 3 ، وله انقسام معيني الأوجه.
الماجنيزيت	MgCO <sub>3</sub>	الكربونات CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
الدولوميت	CaMg(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	الكربونات CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	
المالاكيت	CuCO <sub>3</sub> (OH) <sub>2</sub>	الكربونات CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	استخدمه الإنسان القديم كحجر للزينة، وله لون أخضر ثابت.
الهيماتيت	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	الأكاسيد O <sup>-2</sup>	استخدمه الإنسان القديم (اصباغ حمراء) للرسم على جدران الكهوف، ويستخدم حديثاً في صناعة الحديد والصلب، لونه رمادي غامق وأحمر ومخدشه أحمر، وله خواص مغناطيسية.
الليمونيت	2Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·3H <sub>2</sub> O	الأكاسيد O <sup>-2</sup>	استخدمه الإنسان القديم (اصباغ صفراء) للرسم على جدران الكهوف.
الماجنييت	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	الأكاسيد O <sup>-2</sup>	يستخدم حديثاً في صناعة الحديد والصلب، وله خواص مغناطيسية.
الكوراندوم	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	الأكاسيد O <sup>-2</sup>	معدن صلادته 9 وفقاً لمقياس موهس للصلادة. وله لون أخضر ثابت.
البيريت (الذهب الكاذب)	FeS <sub>2</sub>	الكبريتيدات S <sup>-2</sup>	بريقه فلزي، لونه ذهبي ومخدشه أسود.
الجالينا	PbS	الكبريتيدات S <sup>-2</sup>	بريقه فلزي، انقسامه مكعبي، وزنه النوعي 7.5 ، نظامه البلوري مكعبي.
السفاليريت	ZnS	الكبريتيدات S <sup>-2</sup>	لونه أصفر شفاف ويتحول إلى اللون البني باحلال بعض ذرات الحديد بنسبة قليلة محل بعض ذرات الزنك.
الجبس	CaSO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O	الكبريتات SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	معدن صلادته 2 ، نظامه البلوري أحادي الميل.
الأنهيدريت	CaSO <sub>4</sub>	الكبريتات SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	
الباريت	BaSO <sub>4</sub>	الكبريتات SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	نظامه البلوري المعيني القائم.
الذهب	Au	معادن عنصرية	يوجد بنسبة صغيرة في صخور الأرض، قابل للسحب والطرق.
الكبريت	S	معادن عنصرية	له لون أصفر ثابت.
النحاس	Cu	معادن عنصرية	يوجد بنسبة صغيرة في صخور الأرض، بريقه فلزي، قابل للسحب والطرق، وزنه النوعي 19.3
الجرافيت	C	معادن عنصرية	له انقسام قاعدي جيد في اتجاه مواز لقاعدة البلورة،
الماس	C	معادن عنصرية	له بريق لا فلزي ماسي، يعطي بريقا عند سقوط الضوء عليه، صلادته 10 ،
الفحم	C	—	
الفلوريت	CaF <sub>2</sub>	—	معدن صلادته 4 وفقاً لمقياس موهس للصلادة
الأباتيت	Ca <sub>5</sub> (F,Cl,OH)(PO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	—	معدن صلادته 5 وفقاً لمقياس موهس للصلادة
التوباز	Al <sub>2</sub> (SiO <sub>4</sub> )(F,OH) <sub>2</sub>	—	معدن صلادته 8 وفقاً لمقياس موهس للصلادة
الهاليت	NaCl	—	معروف بالملح الصخري، نظامه البلوري مكعب، انقسامه مكعبي، مذاقه ملحي.
الأوبال	SiO <sub>2</sub> ·nH <sub>2</sub> O	—	يتميز بخاصية اللآلة (عين الهر).
الفضة	Ag	—	قابل للسحب والطرق والتشكيل.