

المعدن		تركيبه الكيميائي	المجموعة المعدنية	الخواص
الكوارتز (المرو)		SiO ₂	السيليكا ⁻² SiO ₃	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	KAlSi ₃ O ₈	السيليكا ⁻² SiO ₃	يستخدم الفلسبار في صناعة الخزف، ويدخل في تركيب صخر الجرانيت، وبريقه لا فلزي لؤلؤي.
	البلاجيوكليز	(Ca,Na)AlSi ₃ O ₈	السيليكا ⁻² SiO ₃	
لميكا	المسكوفيت (الميكا البيضاء)	KAl ₃ Si ₃ O ₁₀ (OH) ₂	السيليكا ⁻² SiO ₃	يدخل الميكا في تركيب صخر الجرانيت، وله انقسام صفانحي جيد.
	البيوتيت (الميكا السوداء)	K(Mg,Fe) ₃ Si ₃ O ₁₀ (OH) ₂	السيليكا ⁻² SiO ₃	
الأمفيبول		(Ca ₂ Mg ₅)Si ₈ O ₂₂ (OH) ₂	السيليكا ⁻² SiO ₃	
البيروكسين		(Mg,Fe)SiO ₃	السيليكا ⁻² SiO ₃	
الأوليفين		(Mg,Fe) ₂ SiO ₄	السيليكا ⁻² SiO ₃	
الصوان		صخر رسوبي سيليكاتي ذو معادن غير متبلورة	السيليكا ⁻² SiO ₃	استخدمه الانسان القديم في عمل السكاكين والحراب وأسلحة الصيد والدفاع عن نفسه، مكسره محاري.
التلك		Mg ₃ Si ₄ O ₁₀ (OH) ₂	السيليكا ⁻² SiO ₃	أقل المعادن صلادة 1
الكالسيت		CaCO ₃	الكربونات ⁻² CO ₃	يستخدم في صناعة الأسمنت، ويكون صخر الحجر الجيري، وله نظام بلوري ثلاثي، وبريقه لا فلزي زجاجي، وصلادته 3 ، وله انقسام معيني الأوجه.
الماجنيزيت		MgCO ₃	الكربونات ⁻² CO ₃	
الدولوميت		CaMg(CO ₃) ₂	الكربونات ⁻² CO ₃	
المالاكيت		CuCO ₃ (OH) ₂	الكربونات ⁻² CO ₃	استخدمه الانسان القديم كحجر للزينة، وله لون أخضر ثابت.
الهيماتيت		Fe ₂ O ₃	الأكاسيد ⁻² O	استخدمه الانسان القديم (اصباغ حمراء) للرسم على جدران الكهوف، ويستخدم حديثا في صناعة الحديد والصلب، لونه رمادي غامق وأحمر ومخدشه أحمر، وله خواص مغناطيسية.
الليمونيت		2Fe ₂ O ₃ .3H ₂ O	الأكاسيد ⁻² O	استخدمه الانسان القديم (اصباغ صفراء) للرسم على جدران الكهوف.
الماجنييت		Fe ₃ O ₄	الأكاسيد ⁻² O	يستخدم حديثا في صناعة الحديد والصلب، وله خواص مغناطيسية.
الكوراندوم		Al ₂ O ₃	الأكاسيد ⁻² O	معدن صلادته 9 وفقا لمقياس موهس للصلادة. وله لون أخضر ثابت.
البيريت (الذهب الكاذب)		FeS ₂	الكبريتيدات ⁻² S	بريقه فلزي، لونه ذهبي ومخدشه أسود.
الجالينا		PbS	الكبريتيدات ⁻² S	بريقه فلزي، انقسامه مكعبي، وزنه النوعي 7.5 ، نظامه البلوري مكعبي.
السفاليريت		ZnS	الكبريتيدات ⁻² S	لونه أصفر شفاف ويتحول إلى اللون البني بإحلال بعض ذرات الحديد بنسبة قليلة محل بعض ذرات الزنك.
الجبس		CaSO ₄ .2H ₂ O	الكبريتات ⁻² SO ₄	معدن صلادته 2 ، نظامه البلوري أحادي الميل.
الأنهيدريت		CaSO ₄	الكبريتات ⁻² SO ₄	
الباريت		BaSO ₄	الكبريتات ⁻² SO ₄	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 ₂	—	معدن صلادته 4 وفقا لمقياس موهس للصلادة
الأباتيت		Ca ₅ (F,Cl,OH)(PO ₄) ₃	—	معدن صلادته 5 وفقا لمقياس موهس للصلادة
التوباز		Al ₂ (SiO ₄)(F,OH) ₂	—	معدن صلادته 8 وفقا لمقياس موهس للصلادة
الهاليت		NaCl	—	معروف بالملح الصخري، نظامه البلوري مكعب، انقسامه مكعبي، مذاقه ملحي.
الأوبال		SiO ₂ .nH ₂ O	—	يتميز بخاصية اللآلة (عين الهر).
الفضة		Ag	—	قابل للسحب والطرق والتشكيل.
/م/ علي ماهر - ماجستير الجيولوجيا - 01001243264				