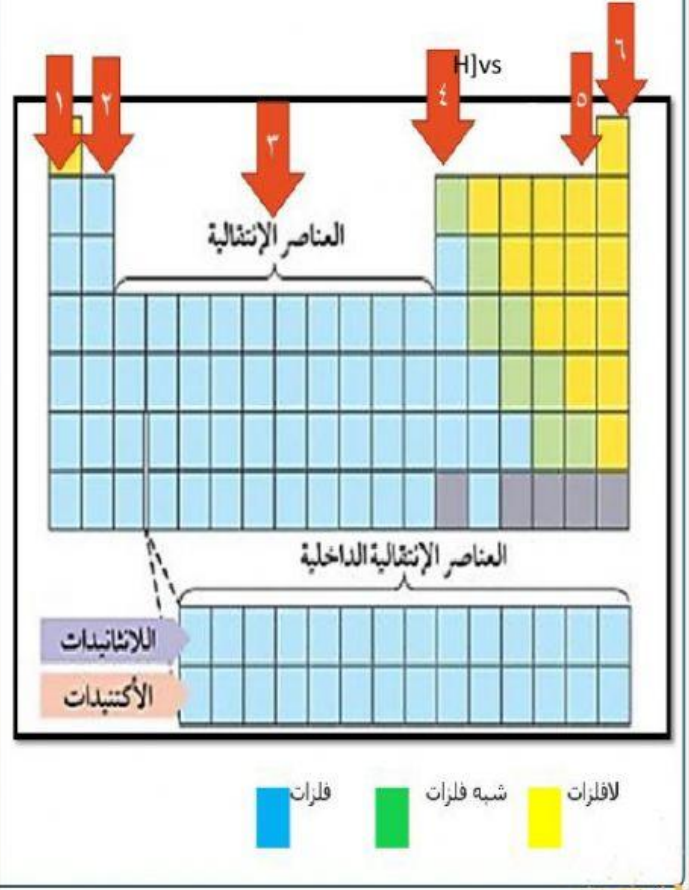


الخصائص المختلفة للعناصر ؟

الفلزات : • قابلة للتشكيل • لامعة • جيدة التوصيل للكهرباء والحرارة • صلبة	١- فلزات قلوية : لينّة - نشيطة لا توجد منفردة في الطبيعة	الصوديوم والبوتاسيوم
٢- فلزات قلوية أرضية : نشطة - توجد في الطبيعة	المغنيسيوم الكالسيوم	
٣- فلزات انتقالية : وسط الجدول - بطيئة التفاعل وهي قاسية لامعة	النحاس والنيكل والحديد وهي قاسية لامعة	
٤- أشباه الفلزات : حالة وسط شبه موصلة للحرارة والكهرباء (عند ارتفاع الحرارة)	مثل السليكون البورون	في رقاقات الحاسوب الدوائر الكهربائية
اللافلزات : هشة قابلة للكسر لا توصل الكهرباء والحرارة غير لامعة أغلبها غازات	٥- الهالوجينات : لافلزات نشيطة	الكلور الفلور
٦- الغازات النبيلة : خاملة	الارجون والنيون والهيليوم	



المعلمة : فوزية الغامدي

أدرس الخصائص السابقة للجدول الدوري ثم أجب عن الأسئلة التالية :

١- لامعة وقابلة للتشكيل وتوصل الحرارة والكهرباء خواص :	٢- السليكون عنصر شبه موصل اذن هو من :
٣- الصوديوم غير آمن عند التفاعل معه لأنه :	٤- الكالسيوم جزء من عظام وأسنان المخلوقات الحية اذن هو من :
٥- الهيليوم لا يتفاعل مع العناصر الأخرى اذن هو :	٦- لافلز نشيط ويستخدم في تعقيم مياه الشرب :