

السؤال الأول – وضح المفاهيم التالية: الفلز – الرابطة الفلزية – التشابه الشكلي- العمليات الهيدروترمالية؟ /٢٠/ د

الفلز: عنصر أو مركب صلب تشكل بعمليات غير عضوية وله تركيب كيميائي ثابت وترتيب ذري داخلي منتظم من عناصره وفق بنية بلورية فراغية محدودة.

أو مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة قد تكون مكونة من عنصر واحد فقط مثل (الذهب أو أكثر من عنصر)

الرابطة الفلزية: هي إحدى أنواع الروابط المهمة التي تتكون بين الفلز ونفسه يفقد الفلز عددا من الإلكترونات ولكن لا تكتسب هذه الإلكترونات من قبل أي مادة أخرى وإنما تبقى حرة تسبح في سحابه تسمى الشبكة الفلزية، والفلز الذي فقد أو تكونت عليه شحنة موجبة نتيجة لذلك الإلكترونات الحرة السالبة الشحنة ولما كان لدينا شحنات سالبة وموجبة فإنه يحدث تجاذب بينهما ويكونان معا الرابطة الفلزية

التشابه الشكلي : هي العلاقة بين المواد المختلفة في التركيب الكيميائي والمتشابهة في الشكل البلوري، تتشابه بخواصه الفيزيائية والكيميائية وكذلك البلورية وتتشابه في بنائها الذري والاحلال الذي يحدث بين العناصر المختلفة قد يكون جزئياً أو كلياً.

العمليات الهيدروترمالية: تتشكل فيها فلزات بدرجة حرارة تتراوح بين (١٠٠-٦٠٠) درجة مئوية وأهم العوامل التي تلعب دور هاماتي تشكيل الفلزات هي (الحرارة- محتوى المحاليل – الغازات – مواد الطيارة – العناصر المعدنية (Si-Fe-Mg-----) درجة الحموضة والقلوية و Ph وتركيب الصخور المحيطة أهم الفلزات المتشكلة في هذه العمليات (الكاستريت- بيريت – التورمالين- كالكوبيريت)

السؤال الثاني – تحدث الدلائل المنشئية للفلزات؟ /١٠/ د

- الظروف الجيولوجية لتشكل الفلزات في الصخور الأولية لتشكل والمكانم الفلزية.

٢- التغيرات التمدنية في الصخور المحيطة

٣- شكل ومقياس الأجسام الفلزية

٤- البنية الداخلية للأجسام الفلزية والخصائص البنيوية والنسجية للفلزات

٥- التركيب الفلزي للأجسام الفلزية ٦- الترافقات الفلزية ٧- ظهور التبلور والتحول الكاذب.

السؤال الثالث – عدد أنواع التجمعات الفلزية وتحدث عن التجمعات الحبيبية؟ /١٠/ د

- ١- التجمعات الحبيبية ٢- التجمعات الدرزية ٣- تجمعات العقد والدرنات ٤- تجمعات فلزية على شكل مفرزات ٥- التجمعات الأوليتية والبيوضية ٦- التجمعات الدرنيية والمرجانية ٧- التجمعات الفلزية العنقودية والبر عمية

السؤال الرابع - صنف الفلزات التالية وفق الجدول التالي: (٣٠) د

اسم الفلز	الصف	الصيغة الكيميائية	فئة التبلور	القساوة	المنشأ	المرافقات
السينابار	الكبريت	HgS	الثلاثية المعينية	منخفضة	العمليات الهيدروترمالية منخفضة الحرارة	الفلوريت - الباريت - الكالسودان
الدولوميت	كربونات	CaMg(CO ₃) ₂	الثلاثية المعينية	٤-٣ منخفضة	العروق الهيدروترمالية أو مباشر من المحاليل الحارة الغنية بالأملاح المغنيزيوم والأملاح المالحة أو إحلل المغنيزيوم مكان الكالسسيوم في الصخور الكلسية	السبيريت - السربنتين - التالك
الانهدريت	الكبريتات	CaSo4	المعينية المستقيمة	منخفضة	يتشكل بفعل عمليات الترسيب المباشر من مياه البحار عندما تزيد درجة الحرارة عن ٤٢ درجة مئوية	الهاليت - الجص
الكورندوم	أكاسيد	Al2O3	الثلاثية	عالية ٩	نتيجة لعمليات التحول التماسي في مناطق التماس الصخور الاندفاعية مع الصخور الكلسية وله منشأ مغماتي كما يصادف في الصخور الخضراء	فلزات اندفاعية
اللوسيت	السيليكات	K(Al,SI2O6)	الرابعة	عالية	مهلي ويصادف في الصخور البركانية الأساسية والقلوية الغنية بـ k2o والفقيرة SIO2	نيفلين كوارتز - أوبال

بالنسبة للمنشأ والمرافقات يكفي ذكر مرافق واحد ومنشأ واحد.

***** انتهى *****

مدرس المقرر

د. رامية وردة