

السؤال الأول - وضح المفاهيم التالية: الفلزات الذالة - نقطة تامان - النشاط الاشعاعي؟ (١٥) د

الفلزات الذالة: هي الفلزات التي تبقى مستقرة في مجالات واسعة المدى من الضغط والحرارة بينما لا تستطيع فلزات أخرى أن تكون مستقرة إلا ضمن حدود ضيقة نسبياً من الضغط والحرارة لذلك وجود مثل هذه الفلزات في الصخر يساعد في التعرف على الظروف الضغطية والحرارية التي تشكل فيها هذا الصخر.

نقطة تامان: عبارة عن درجة الحرارة التي تزداد عندها حرارة الأيونات في البيئة بشكل حاد وقيمتها التقريرية هي ٥,٥T حيث T درجة الحرارة المطلقة للانصهار المادة.

النشاط الاشعاعي: تطلق تسمية النشاط الاشعاعي على ظاهرة بث بعض العناصر لأشعة تستطيع النفاذ عبر المواد وتأين الهواء وتسرع لوحات التصوير.

السؤال الثاني - ما هي الشروط الجيولوجية والطرائق التي تتشكل من خلالها توضيعات الحديد؟ (١٠) د

١- عن طريق الأكسدة في موقع الفلزات الرئيسية قبل أن يحدث انتقال الأيونات

٢- عن طريق الأكسدة في التراب المتشكلة في الصخور الأصلية فقط بعد انتقال محدود بين طبقات التربة

٣- عن طريق الأكسدة في الأنهر والبحيرات حيث تكون المياه مهواة وتختفي منها من المادة العضوية

٤- في مياه البحار كأكسيد إذا كانت المياه مهواة وكسيليكات حديدية مائية إذا كانت المياه خفيفة الإرجاع أو على شكل سولفید اذا كانت طاقة الأكسدة - الإرجاع منخفضة وتوجد كميات وافرة من الكبريت

٥- ترسب كربونات الحديد في بيئات المياه العذبة المرجعة لكن ليس في بيئات المياه البحرية الحالية.

السؤال الثالث - عدد القواعد التي تحكم بعملية الامتصاص؟ (١٠) د

المقياس الحبيبي: حيث تزداد شدة الامتصاص كلما نقص المقياس الحبيبي (أي زيادة المساحة السطحية).

الانحلالية: يكون الامتصاص مضطلاً إذا كان سيؤدي إلى تشكيل مركب قليل الانحلالية وذلك كامتصاص أيونات

الفوسفات بواسطة هيدروكسيد الحديد.

٣- التركيز: تزداد كمية المادة المدمصة مع زيادة تركيزها في محلول.

٤- الشحنة: يتم الامتصاص الأيونات ذات الشحنة ذات الشحنة.

٥- القطبية: تتميز الأيونات القطبية بقدرة امتصاص الشحنة الأعلى بسهولة أكبر من الأيونات ذات الشحنة الأقل.

أعلى من الأيونات غير القطبية.

السؤال الرابع - ما هي خطوات التمييز الجيوكيميائي في منتجات الترسيب؟ (١٠) د

١- تجتمع الفلزات شديدة المقاومة للتفكك الكيميائي والميكانيكي على شكل حبيبات ويعتبر الكوارتز من أكثر هذه

الفلزات شيوعاً

٢- يؤدي تراكم منتجات التجوية الكيميائية للألومنيوسيليكات إلى تشكيل أوحال تتكون بشكل رئيس من فلات الخضارىة وتؤدى هذه العملية إلى تركيز الألومنيوم والبوتاسيوم

٣- يتوضع الحديد على شكل هيدروكسيد الحديد

٤- يتربس الكالسيوم على شكل كربونات الكالسيوم أما عن طريق تفاعلات لا عضوية وأما بفعل العضويات ويؤدي تشكيل الصخور الكلسية إلى تركيز الكالسيوم ويمكن للصخور الكلسية أن تخول إلى دولomit عن طريق الاستعاضة في الحالات الغنية بالمنجنيز مما يؤدى إلى ترسيب المغنتيزيوم وتركيزه مع الكالسيوم

٥- تزال العناصر الأساسية المتبقية في محلول بشكل رئيس عن طريق التبخير وتشكل الأملاح.

السؤال الخامس - ما مفهوم الدياجينيز وما هو دور السمنتة خلال الدياجينيز؟ (١٠) د

الدياجينيز: هو مجموعة التغيرات الفيزيائية والكيميائية والحيوية التي تتعرض لها الرسوبيات بعد ترسبها باستثناء عمليات التجوية والاستحالة.

دور السمنتة خلال الدياجينيز: يؤدي استمرار تعرض الرسوبيات لدرجات الحرارة والضغط المتزايدة إلى تغيرات في طبيعة ومواصفات المحتويين العضوي واللاعضوي للرسوبيات والسبب الرئيس في ذلك في مرحلة الدياجينيز يعود إلى التغيرات التي تحدث لانحلالية المواد بالإضافة إلى أن المواقع المسامية التي تهاجر مع الزمن استجابة لدرجات الضغط، تعتبر سمنتة الرسوبيات من خلال ملء الفراغات أو تنمية البثورات أو استبدالها أحدها أهم التأثيرات الشائعة لعمليات الدياجينيز وتشكل فلاتات الكربونات وخاصة الكربونات الكالسيوم، وجود الصخور ذات السمنت الجيدة يشير إلى أن المياه الحاملة لمركبات السمنت لا بد أن تكون قد انتقلت خلال مرحلة الدياجينيز إلى مكان وجودهن عملية التحلل أو معدلها لا تتأثر بالتغيرات في البيئة المحيطة من حرارة أو ضغط

٢- إنها ترجع إلى طاقة زائدة في نوبات العنصر المشع يتم التخلص منها في صور جسيمات ألفا وبينما مصحوبة باشعة غاما وبالتالي فإن عملية التحلل تستمر دون توقف وبمعدل ثابت حتى يتلاشى فانض الطاقة .

٣- إنها لا تتأثر بما إذا كان العنصر المشع نقياً أم مرتبطاً في مركب كيميائي مهما بلغت تعقيده.

٤- إنها تخضع لقانون التحلل الشعاعي الذي حدد صيغته رازفورد وصودي عام ١٩٠٢.

السؤال السادس - علل ما يلي: ٦/١٥ د

أ- تفاعلات الحلمهة في السيليكات من التفاعلات ذات الحركة المعقدة؟

١- تتميز معظم السيليكات باحتواها على كاتيونات معدنية، ذات طاقات ارتباط مختلفة.

٢- تحتوي بعض السيليكات على عنصر الحديد الذي يتأكسد بسرعة عندما يتحرر من الفلز مما يؤدي إلى تشكيل أكسيد حديد غير محلول، أكثر من أن يبقى في محلول لينقل بعيداً.

ب- يعتبر تحديد هوية الفلزات الغضارىة في الرسوبيات من العمليات شديدة الصعوبة؟

١- بسبب مقابيسها الصغيرة جداً- وجود أكثر من نوع من الفلزات في نفس الصخر الرسوبي ٣- بالإضافة إلى الامتزاج الميكانيكي لهذه الرسوبيات.

ث- يعد العمر بطريقة Pb^{207}/Pb^{206} أقرب الأعمار إلى العمر الحقيقي؟

ذلك أن تراكم النظيرين يتم بمعدلين مختلفين نتيجة اختلاف ثوابت التحلل النظير ولذلك فإن النسبة Pb207 / Pb206 تزداد مع الزمن بمعدل يمكن حسابه بسهولة وفي نفس الوقت لا تتأثر كثيراً بفقدان أو انفلات الرصاص من المعدن وذلك أن النظيرين سينفلتان بنفس المعدل لأن الانفلات لا يفرق عملي بينهما في حين التراكم عملية نووية تتم بمعدلين مختلفين.

النتيجة

مدرس المقرر
د. رامية وردة