



## السؤال الأول (20 علامة)

## تحديث بالتفصيل عن التركيب الفلزى للصخور الرسوبية

تنقسم الفلزات المشاركة في تركيب الصخور الرسوبيّة إلى نوعين وهما

## ١- لفازات الأرضية (المنقولة )

تعريفها هي تلك المكونة من فتات الصخور الموجودة سابقاً الواقعة خارج الحوض الروسي والتي تنقل إلى الحوض على شكل مواد صلبة.

وصفاتها تتميز هذه الفرزات بمقاومتها العالية للتجوية الكيميائية كما هو الحال في الكوارتز والبلاجيوكلاز الحامضي والميكا البيضاء.

واهميتها في تشارك في تركيب الصخور الرسوبيّة على شكل مجموعة من الفلزات المترافقه والتي تعكس تركيب صور المصدر

الفصل الثاني

هي التي تنشأ وتترسب داخل الحوض الرسوبي، خلال مرحلة تكون الصخر المختلفة ٢

مواصفات تساعد على التعرف عليها . فهي تميّز بالشكل البلوري الكامل عندما تترسب في مسام وف ا رغات الصخر . بينما تكون ذات شكل بلوري غير منظم عندما تدخل في تركيب الفلزاتالرئيسية للصخور الروسوبية الكيميائية النشأة، أو عندما تكون الملاط في الصخور الروسوبية كما أنها قد تترسب على شكل أغشية حول الفلزاتالأخرى . هذا وتدل الفلزاتالأصلية على شروط الوسط الذي تشكّلت فيه .

أهميةها تساعد هذه الفلزات على تحديد درجة حموضة الوسيط ( PH ) وكمون الأكسدة والإرجاع ( Eh ) ( درجة الملوحة في الحوض الترسبيي .

## السؤال الثاني (10 علامات)

تحدث عن تماثيل المواد الأولية المكونة للصخور الرسوبيّة.

**التمايز الفيزيائي:** أي فرز المواد الفتاتية الحطامية وتصنيفيها حسب كثافتها.

ـ . التمايز الكيميائي فرز المواد وتصنيفها حسب خواصها الكيميائية وخاصة قابلية احلالها في الماء . يتم التمايز الكيميائي في الأحواض المائية حيث يترسب أولاً أكسيد الحديد والألمونيوم والمنغنيز قليلة الانحلال في الماء قرب الشاطئ، ثم تترسب زائفوسفات وسيليكات الحديد والكريبونات بعيداً عن الشاطئ . أما الأملاح سهلة الانحلال في الماء كالهاليدات فتترسب في

- التمايز البيوكيميائي: يتم هذا النوع بمشاركة الكائنات الحية التي تفرز وتمتص عناصر منحلة في المياه واللازمة لبناء يأكلها وقواعدها) كلسيلاكا والكربونات والفوسفات (ثم تتشكل بعد موتها رسوبات غنية بهذه العناصر.

### سؤال الثالث (10 علامات)



تحت التفصيل عن نقل المواد المنحلة وترسيبها في الأوساط البحرية مع ذكر أمثلة.  
تنقل الأنهر المواد المنحلة على شكلين إما على شكل محاليل عادمة أو على شكل  
محاليل غروية.

فالمعلاقات الغروية هي عبارة عن جزيئات دقيقة معلقة على سائل وتدعى بالمستحلب أو على شكل صلب في سائل وتدعى بالملعق. وهذه العلاقات ضعيفة التأثير بالثقالة الأرضية وهي تحمل شحنات كهربائية فغرويات الحديد والكروم والتيتانيوم مثلاً تحمل شحنة موجبة بينما تحمل غرويات السيليكا والفلزات الغضاربية شحنة سالبة. حين تصادف المحاليل الغروية أثناء نقلها مياه أو مواد ذات نشاط كهربائي فتتعدل شحناتها وتتقارب وتترسب ويدعى ذلك بالتخثر. فمثلاً يحدث التخثر عندما تلتقي محاليل غروية ذات شحنات مختلفة كترسب السيليكات سالبة الشحنة مع مرکبات الألمنيوم الموجبة وتشكل فلزاتغضارية. يترسب الجزء الأكبر من المحاليل الغروية التي تجلبها الأنهر بالقرب من المصب والمنطقة الشاطئية بينما ينتقل الجزء المتبقى إلى الأجزاء الأعمق من الحوض المائي حيث تترسب مع المكونات المختلفة الأخرى.

ـ ٣ـ أما المحاليل الكيميائية فيتم الترسيب فيها نتيجة الوصول إلى درجات فوق الاشباح. أو نتيجة التفاعلات بين المحاليل والصخور الملامة لها أو نتيجة الأكسدة أو بثبيت بعض موادها في أجسام و هياكل الكائنات الحية. وغيرها من الأسباب. هذا وتلعب الحرارة والضغط ودرجة PH و Eh دوراً هاماً في عمليات الترسيب.

ـ ٤ـ

#### السؤال الرابع (10 علامات)

اشرح عمليات ديجينيز الصخور الرسوبيّة

ـ ١ـ السمنة:

وهي عبارة عن ترسيب مواد فلزية على شكل مادة لاحمة (ملاط) في المسامات والفراغات بين الحبات خلال عمليات الديجينيز. وبالتالي تحول عملية السمنة الرسوبيات إلى صخر وتنقل من قيم مساميتها ونفاديتها.

ـ ٢ـ التراص:

يحصل بالانضغاط أو التراص الميكانيكي (نتيجة للضغط الناتج عن نقل الرسوبيات والصخور التي تعلو الصخور الرسوبيّة. وهو يحصل على أعمق مختلفة من سطح الأرض ويزداد بازدياد العمق وينتج عنه انخفاض في مسامية الصخر وزيادة في كثافته وطرد المياه البينية).

ـ ٣ـ الانحلال:

أي انحلال الفلزات الغير مستقرة حيث تتعلق عملية الانحلال بالتركيب الكيميائي للفلزات من جهة وبالفعالية الكيميائية للمياه المسامية من جهة أخرى. فمثلاً زيادة كمية غاز ثاني أكسيد الكربون المنحل في الماء سوف يزيد من حموضة المياه وفترتها على حل الفلزات الكربوناتية التي تزداد انحلاليتها بازدياد درجة الحرارة وحموضة الوسط. بينما نجد أن قابلية انحلال السيليكا هي أقل مقارنةً مع الكربونات حيث تزداد انحلاليتها في المياه الدافئة وضمن الأوساط القلوية.

ـ 26ـ

ـ ٤ـ إعادة التبلور:

وهو عبارة عن تغير في حجم البلوارت أو هندستها دون تغير في تركيبها الكيميائي. وهذه العملية شائعة خاصة في هياكل المستحاثات الكربوناتية والتي تتكون من أرجوانيت أو من كالسيت عالي المغذية الغير مستقرة ضمن الشروط الديجينيزية لذلك يعاد تبلورها لتشكل بلوارت كالسيتية منخفضة المغذية. كذلك تتم عملية إعادة التبلور في الهياكل العضوية السيليسية والتي تكون مؤلفة عادة من أوبال يعاد تبلوره إلى كوارتز.

ـ ٥ـ الاستعاضة:



أي عملية استبدال فلز بفلز آخر . فمثلاً تكون فلزات الصفاح والتي هي من الفلزات الحطامية الشائعة غير مستقرة خلال عمليات الدياجينيز لذلك ستؤدي العمليات الكيميائية المؤثرة إلى استعراضتها (استبدالها) بفلزات غضارية . وقد وجد أن الصفاح عالي الكلسيّة هو أكثر قابلية للاستعراضة من الصفاح عالي الصوديوم وعالي البوتاسيّة . كما أن عمليات استعراضة الكربونات بالفلزات السيليسية تكون شائعة في الصخور الكربوناتيّة .

#### السؤال الخامس (10 علامات)

عرف الملاط الصخري واشرح أنواعه .

هو عبارة عن المادة اللاحمّة التي تربط بين حبات الصخور الحطامية المفككة وتحولها إلى صخور متماسكة .  
يصنف الملاط حسب طريقة منه للف ا رغات البينية إلى الأنواع التالية: 2

2.1 الملاط البيني : يملاً هذا النوع من الملاط الف ا رغ المسامي بشكل تام وتتغير حدوده بشكل واسع .

2.2 الملاط القاعدي : يُشكّل عادة 50% - 30 من حجم الصخر حيث تغوص فيه الحبات دون أن تتلامس .

2.3 الملاط الغشائي : يغلف هذا الملاط الحبات الفتاتية بغشاء رقيق دون أن يملأ الفراغ بتمامه ولا تزيد نسبته عادةً عن 10% .

2.4 الملاط التماسي : يوجد هذا الملاط بكمية قليلة جداً في نقاط التماس بين الحبات الفتاتية ويبقى الجزء الأكبر من المسام فارغاً دون ملاط .

#### السؤال السادس (10 علامات) عرف كل مما يلي:

الجبود :

2.1 البنية المخروطية المتداخلة : وهي عبارة عن شبكة من المخاريط المتوازية المتداخلة مع بعضها وتكون محاورها متوازية وعمودية على مستويات التقطيع . يتغير ارتفاعها من عدة ميليمترات إلى 20 سم ونادرًا ما تتجاوز هذا الارتفاع . وقطر قاعدتها غالباً أصغر من ارتفاعها ، وتكون سطحها الجانبية منحنية ومحززة . تنشر هذه البنيات بشكل رئيس في الصخور الكلسيّة الغضاريّة والغضاريّة والغضاريّة الكلسيّة

2.2 الأرجيليت (الحجر الغضاري) وهو عبارة عن صخور متماسكة ذات اللوان رمادية ورمادية خضراء، ورمادية فاتمة وبنية ونادرًا حمراء . وهي عديمة اللدونة لا تتشرب بالماء باستثناء قلة قليلة منها ، وهي ذات مسامية لا تتجاوز عادةً 12% . وهي ذات تركيب فلزي متعدد ومن أكثرها انتشاراً فل ا زت الميكا المائية والأرجيليت متعدد الفل ا زت ويدخل في تركيبه أيضاً بشكل ثانوي فل ا زت الكوارتز والصفاح والغلكونيت والكربونات .

2.3 الشيل: فيتشكل عندما تتعرض الصخور الغضاريّة لضغط ناتجة لثقيل الرسوبيات التي تعلوها فتأخذ هذه الصخور بنية سفانحية مؤلفة من صفائح أو رقائق متتابعة يدعى الصخر الغضاري في هذه الحالة بالشيل والذي يتكون بشكل رئيس من الفل ا زت الغضاري كالكاولينيت والإيليت بالإضافة إلى فل ا زت أخرى كالكوارتز والصفاح والكربونات وجزيئات ضوئية .

2.4 الاوليت : تكون الحبات حبات ذات أشكال مدوره أو بيضاوية وذات بنية متمركزة تتكون من مركز ترسب حوله طاقات متحدة المركز وتعبر عن ذلك بالأوليت تتر ا وح أقطارها بين 0.25-2 مم أما إذا ازدادت عن 2 مم تدعى الحبات بيزوليت .