مدرستي معكم
خطوة بخطوة
للنجاح والتفوق

مدرستي
الكويتية
حمل التطبيق

اضغط هنا

- **الشيخ مبارك الصباح) 1896- 1915م(**
- **استعن بأحد البرامج الإلكترونية في تصميم خريطة ذهنية عن الأوضاع الداخلية في عهد الشيخ مبارك الصباح و أهم إنجازاته.**

فكرة البرنامج هي عمل خريطة ذهنية اطلع على الصفحة رقم **96**.

- **لخص الأطماع الروسية نحو تعزيز نفوذها في الكويت و تأثيرها على الشيخ مبارك الصباح منذ نهاية القرن التاسع عشر الميلادي.**

بدأت من خلال استغلال بعض المشاريع التجارية لإنشاء محطة فحم و تزود سفنها بالوقود و جعلت الكويت نهاية لطريق السكة و كان هاذ المشروع ستار لكي تسيطر على الكويت و كانت مقدمة للكويت عرض اتفاقية حماية لكن الكويت رفضته.

- **فرق بين السبب المعلن و غير المعلن لخطوات روسيا لتأثير على الشيخ مبارك الصباح في القرن التاسع عشر ميلادي.**

السبب المعلن: جعل الكويت نهاية السكة الحديدية.
السبب الحقيقي: محاولة الروس عقد اتفاقية حماية مع الكويت.

مدرستي الكويتية school-kw.com

- **علل:رفض الشيخ مبارك لمشروع سكة الحديد مع الدولة العثمانية و الألمان.**

لأنه عرف السبب الحقيقي لهذه المشاريع و هو السيطرة على الكويت.

- **دلل على براعة الشيخ مبارك الصباح السياسية بعلاقته مع الدولة العثمانية**

أنه عندما أرسلت الدولة العثمانية القوات العسكرية إلى الكويت و هددتها وضح الشيخ سبب رفضه بأنه غير مستعد لإجراء أي تنازلات لأي دولة أجنبية يزيد من صعوبة نجاح التحركات العثمانية.

- **دلل على دور الشيخ مبارك الصباح في التصدي للاطماع الخارجية من خلال الجدول التالي:**

الروس	أنه رفض المشروع السكك الحديدية لأنهه رآه يميل غلى الجانب البريطاني.
الألمان	رفض مشروع سكة برلين– بغداد لأنه لا يريد للأمان أي مشروع اقتصادي.
الدولة العثمانية	رفض مشروع السكك لأنه أدرك أن الكويت سوف تفقد استقلاليتها.

مدرستي الكويتية school-kw.com

الوحدة الثالثة

مراجعة الدرس 1-1 : عناصر القطاع

1. اذكر خواص الفلزات القلوية ومصادرها الأساسية واستخداماتها .

تتفاعل الفلزات القلوية بشدة مع الماء ، وهي من أكثر الفلزات المعروفة بنشاطها ولها كثافات و درجات انصهار منخفضة ، وهي موصلة جيدة للكهرباء. تتواجد هذه الغازات في جميع أنحاء العالم في ترسبيات المناطق الجوفية تحت سطح الأرض بالقرب من مساحات كبيرة من الماء (انظر (الجدول 14)). مثال على ذلك ، فلز الصوديوم الذي يستخدم في صناعة مصابيح بخار الصوديوم والإنتاج الكيميائي

2. كيف تحضر الفلزات القلوية الأرضية ؟ ما خواصها و استخداماتها الرئيسة ؟

تتواجد الفلزات القلوية الأرضية في مياه البحر ، وتستخلص من خامات موجودة في القشرة الأرضية ، وهي أقل نشاطاً من فلزات المجموعات1A . يعتبر المغنيسيوم مادة إنشائية مهمة ، وتتواجد مركبات الكالسيوم في الكثير من مواد البناء (انظر الجدول 14).

مدارسي الكويتية
school-kw.com

3. لماذا حفظ الفلزات القلوية تحت سطح الكيروسين أو الزيت المعدني؟

تحفظ الفلزات القلوية تحت سطح الزيت ، أو الكيروسين لمنعها من التفاعل مع الأكسجين أو الرطوبة الموجودة في الهواء الجوي.

4. أي من الفلزات القلوية الأرضية تتفاعل مع الماء البارد؟ وأي منها لا تتفاعل معه ؟ اكتب معادلة كيميائية توضح التفاعل

يتفاعل كل من الكالسيوم ، الإسترانشيوم والباريوم مع الماء البارد

$$Ca_{(s)} + 2H_2O_{(I)} \overset{\text{بارد}}{\rightarrow} Ca(OH)_{2(aq)} + H_{2(g)}$$

بينما يتفاعل كل من البريليوم والمغنيسيوم مع الماء الساخن فقط أو البخار

. 5. اكتب معادلة تفاعل البوتاسيوم مع الماء.

$$\mathbf{2K_{(s)} + 2H_2O_{(I)} \rightarrow 2KOH_{(aq)} + H_{2(g)}}$$

6. هل تتوقع إيجاد عينات نقية من الفلات القلوية في القشرة الأرضية؟ اشرح.

كلا ، نشاطها الكيميائي كبير للغاية وتتفاعل بسهولة مع الأكسجين والماء