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

مراجعة الدرس 2-3 : الميول الدورية (التدرج في الخواص)

1- أي من الخواص التالية يكون مقدارها أكبر بالنسبة إلى الليثيوم ($_{3}Li$) إذا ما قورن بالبوتاسيوم ($_{19}K$) ؟

☑ طاقة التأين الأولى
☐ نصف القطر الذري
☑ السالبية الكهربائية
☐ نصف القطر الأيوني

2- رتب العناصر التالية بحسب النقص في الحجم الذري :

الكبريت ($_{16}S$)، والكلور ($_{17}Cl$)، والألمنيوم ($_{13}Al$)، والصوديوم ($_{11}Na$). هل الترتيب الذي قمت به يوضح التدرج في الخواص تجاه الدورة أم تجاه المجموعة ؟

الصوديوم ، الألمنيوم ، الكبريت ، الكلور : تدرج تجاه الدورة

3- كيف يمكن مقارنة نصف القطر الأيوني بنصف قطر الذرة المتعادلة المتكون منها ؟

نصف قطر الأنيون أكبر من نصف قطر الذرة المتكون منها

4- أي عنصر في كل زوج من العناصر التالية يكون له طاقة تأين أكبر ؟

أ) صوديوم ($_{11}Na$) وبوتاسيوم ($_{19}K$) الصوديوم

ب) مغنيسيوم ($_{12}Mg$) وفوسفور ($_{15}P$) الفوسفور

مدرستي الكويتية school-kw.com