

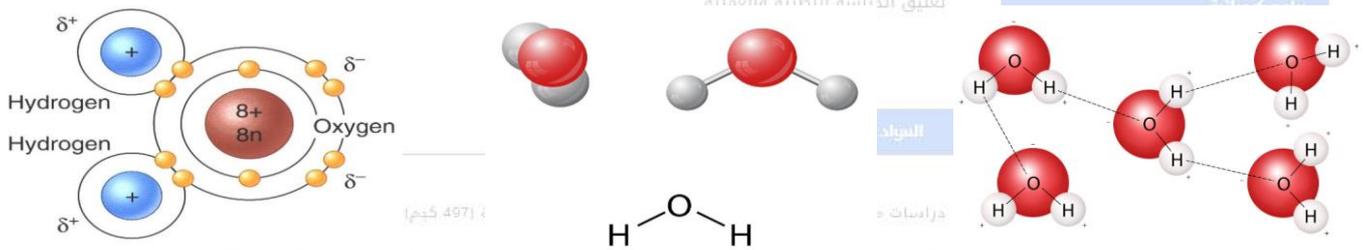
Deter. Of (Na⁺) in water samples using FAAS

Introduction:

Sodium is an essential mineral in our diet. It is commonly found in the form of sodium chloride (salt). Salt has no smell and it dissolves easily in water and gives water a “salty” taste at levels greater than 180 milligrams per litre.

Normally in KSA the greatest amount of salt consumed in our diet comes from food and salt added to food rather than from drinking water. In KSA, the average daily consumption of salt through food and drink is estimated to be around 4 grams. However this can be greatly influenced by individual dietary habits.

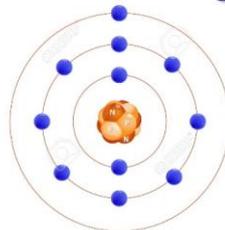
Water from Chemical point of view:



Sodium:

Sodium
Atomic number: 11
Atomic weight: 22.98976928
Per shell: 2, 8, 1

11
Na
Sodium
22.990



● Neutron
● Proton
● Electron

كتب كيميائية
مادرات تفاعلية
صور كيميائية

المواد الدراسية
دراسات متقدمة في التحليل الآلي (651)
كيم
التدريب على الأجهزة (497 كيم)
طرق الفصل الكيميائية (451 كيم)
طرق التحليل الكهربائي (352 كيم)
طرق التحليل الطيفي (351 كيم)

الإعلانات
استئناف الدراسة النظرية والعملية عن بعد
تطبيق الدراسة النظرية والعملية

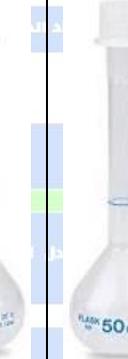
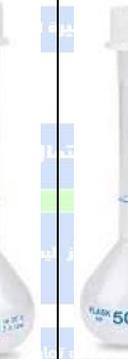
دليل الاستخدام جديد

Although sodium is often maligned as a cause of high blood pressure, it also plays several essential roles in the body. Sodium helps control blood pressure and regulates the function of muscles and nerves, which is why sodium concentrations are carefully controlled by the body. However, most people consume far more sodium than their bodies need.

Experimental:

1- Prepare 100ml Of [100ppm] of (Na^+) from (NaOH) using distilled water.

2- Prepare next (all in 50ml Volumetric flasks):

NO	1	2	3	4	5	Blank	Tap Water	Bottled Water
50ml								
Na^+ (ppm)	4	8	12	16	20	NIL	NIL	NIL

3- Add (0.5ml) of [2M] H_2SO_4 to flasks ([1-5] + Blank **only**).

4- Fill all above flasks ([1-5] + Blank **only**) with distilled water.

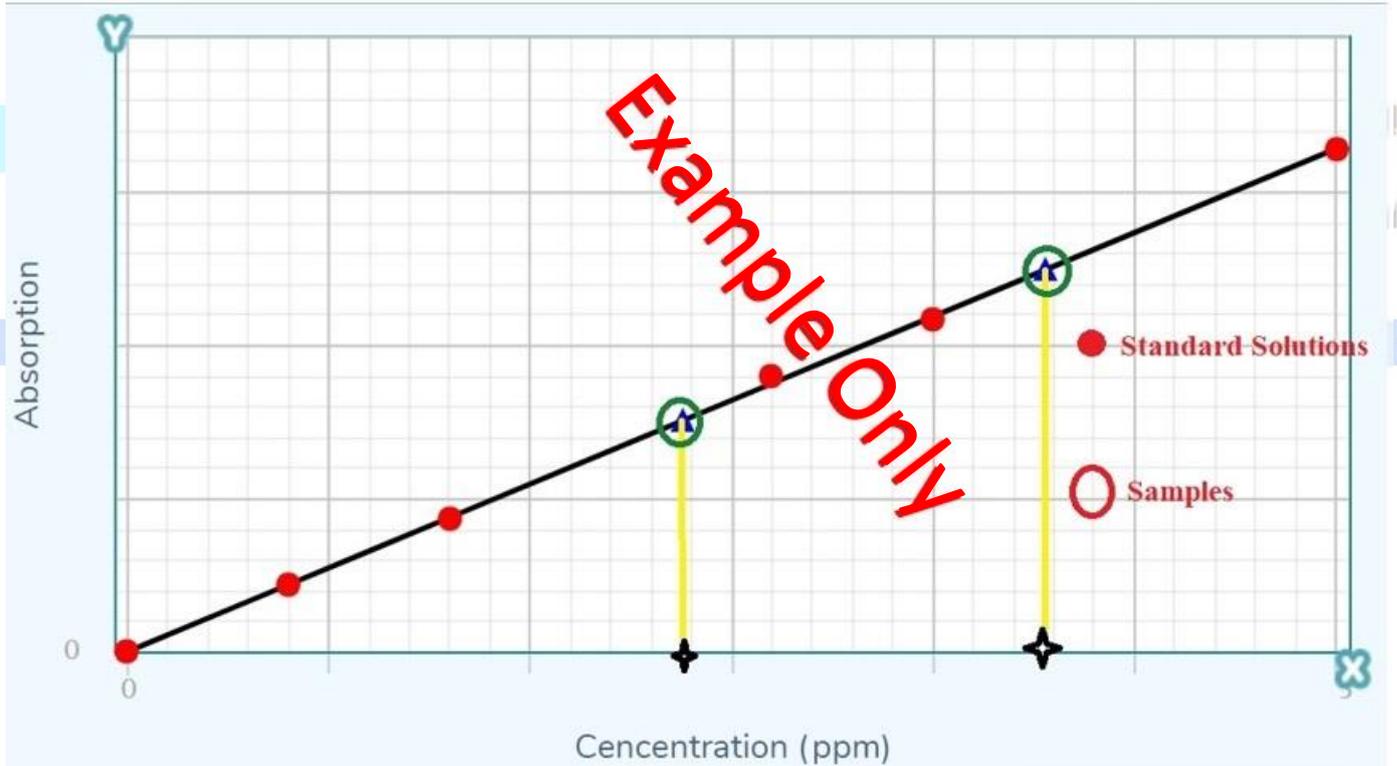
5- Deal with BOTH samples directly.

6- Move to the next Laboratory and follow given instructions to Find the concentration of (Na^+) in both samples, Compare results and Calculate (% Compatibility).

Results (1):

No.	$C(\text{ppm})$	Absorbance
Blank	NIL	0
1	4	A_1
2	8	A_2
3	12	A_3
4	16	A_4
5	20	A_5
Bottled Water	?	A_{unk1}
Tap Water	?	A_{unk2}

Calibration Graph:



Results (2):

- Na^+ Concentration in Tap water =
- Na^+ Concentration in Bottled water =
- Na^+ Published Concentration in Bottled water (Trade Name) =
- % Compatibility between Published & Found Na^+ Concentration in Bottled water =

Results Comparison:

Conclusion:

- صور كيميائية
- برامج كيميائية
- مؤتمرات كيميائية
- مواقع كيميائية
- جداول دورية
- النتائج الدراسية
- التكاليف العلمية و الواجبات
- مواد تعليمية وبحثية مساندة

المواد الدراسية

- دراسات متقدمة في التحليل الآلي (651 كيم)
- التدريب على الأجهزة (497 كيم)
- طرق الفصل الكيميائية (451 كيم)
- طرق التحليل الكهربائي (352 كيم)
- طرق التحليل الطيفي (351 كيم)

المزيد

الإعلانات

- استئناف الدراسة النظرية والعملية عن بعد
- تطبيق الدراسة النظرية والعملية

المزيد

دليل الاستخدام جديد

خدمات

SMS تواصل

الخدمات الإلكترونية

ساعات مكتبية

عند عدم وجودي في المكتب خلال هذه الساعات أو عند الحاجة لي، الرجاء الاتصال بجواله

اتصل بي

TurkSu@outlook.com

0114870404