



## מختبرات הכימיה التحليلية – تحديد المسحوق المختلفه

### تقرير حالة:

في مسرح الجريمة وجدت أكياس مع مسحوق أبيض. المحققون أرسلو المساحيق لتحقق منها الى مختبرات الكيمياء التحليلية.

قائمة ممكنة من المواد الشبيهه للمسحوق الابيض:

الصودا  $\text{NaHCO}_3$

الملح  $\text{NaCl}$

النشا (دقيق)، وهو البوليمر، السكر ايد يتكون من وحدات متكرره من الجلوكوز .

الجلوكوز- سكر احاد  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

هيدروكسيد الصوديوم  $\text{NaOH}$

### تحديد المساحيق:

امامكم 6 انابيب في كل واحد منهم يوجد مسحوق ابيض المشتبه بانه مخدرات, يجب عليك تحديد كل مسحوق ما هو. يجب اذابة المساحق في الماء. قسم المحلول الى 5 قوارير. اضع الى كل أنبوب اختبار باستخدام ماصة نظيفه كل واحد من هؤلاء المتفاعلات التالية واكتب الملاحظات.

لا تنسى ان تحدد ما هي المادة التي يحتويها كل انبوب !!!



מلاحظات	الماده	التفاعل	المتفاعل
	صودا (تتفاعل ايضا مع $AgNO_3$ , الكواشف)	عند إضافة محلول حمض HCl وحمض الخل يحدث انبعاث لغاز ثاني أكسيد الكربون. يمكننا فحص ذلك بواسطة اشتعال عود كبريت.	HCl حمض الخل
	القاعد (NaOH)	عند إضافة الكاشف للمحلول يتغير اللون الى الوردي	كاشف – فينول فتلين
	طحين	عند إضافة محلول اليود يتغير اللون الى ازرق- اسود	محلول اليود
	ملح الطعام NaCl	عند إضافة محلول ملح النحاس ينتج راسب ابيض	محلول ملح النحاس $AgNO_3$
	سكر	عند إضافة هيدروكسيد الأمونيوم وتسخين الملح الفضة يتم الحصول على طلاء من النحاس	هيدروكسيد الأمونيوم + $AgNO_3$ بتسخين

كرر هذه الخطوات مع المواد 2-6 .

ما هي النتائج؟

بالنجاح 😊