

الوضعية الإدماجية:

يعرف هيدروكسيد الصوديوم بالعديد من الأسماء والتي من أبرزها الصودا الكاوية أو ماءات الصوديوم ، و هو من بين اكتشافات العالم المسلم جابر بن حيان ، وهيدروكسيد الصوديوم كغيره من المركبات الكيميائية يمتلك صيغة كيميائية وهي (NaOH) ، أما عن طبيعة هذا المركب فهو يتواجد على شكل بلورات أو مسحوق (بودرة) باللون الأبيض، ويدخل هيدروكسيد الصوديوم في العديد من الصناعات والعمليات، والتي من أهمها صناعة الزجاج وصناعة الورق إضافة إلى صناعة الصابون ، و له طرق عديدة في التحضير منها :

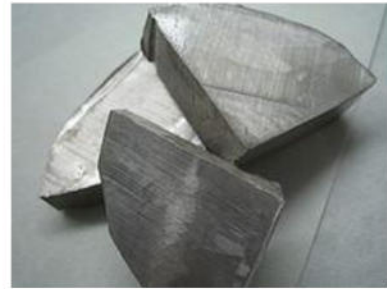
وضع مادة الصوديوم الصلبة (Na) في الماء (H₂O) فينتج عن هذا التفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) و غاز ثنائي الهيدروجين H₂ .

السندات :

هيدروكسيد الصوديوم



تفاعل الصوديوم مع الماء



معادن الصوديوم

التعليمه :

1/ أذكر في جدول الحملة الكيميائية الابتدائية و النهائية بالأنواع الكيميائية و الأفراد الكيميائية .

2/ كيف نكشف عن الغاز المنطلق ؟

3/ أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل و وزنها