



| | | |
|---------------|---------------------------------------|--------------------------------------|
| الشعبية : () | الوحدة : العناصر والمركبات الكيميائية | اسم الطالب : _____ |
| | الدرس : العناصر الكيميائية | اليوم/التاريخ : / / 2025 |

النتائج التعليمية المتوقعة : يتعرف أنس كتابة رموز العناصر ويتعرف رموز وخصائص بعض العناصر.

نشاط (1) : أجب عن الأسئلة الآتية :

أ) ما عدد العناصر التي تم اكتشافها؟ **يزيد على 118**

ب) توجد غالبية العناصر في الحالة **الصلبة** عند درجة حرارة الغرفة .

ج) رتب العلماء العناصر في جدول سمي **الجدول الدوري للعناصر**

د) ما الهدف من إعطاء رموز للعناصر الكيميائية؟ **للتسلیل والاختصار**

نشاط (2) : اختر الصيغة الصحيحة لكل عنصر من الآتية :

al AL aL **Al** أ) الألمنيوم :

NA **Na** na nA ب) الصوديوم :

نشاط (3) : اكتب رموز العناصر الآتية :

المغنيسيوم : **Mg** الهيليوم: **He** الحديد: **Fe** النيتروجين: **N**

نشاط (4) : إذا علمت أن عنصر الهيدروجين رمزه (H) وعنصر الهيليوم رمزه (He) فـأـيـ العـنـصـرـينـ تمـ اـكتـشـافـهـ أـوـ لـأـ؟ـ **الهـيـدـرـوـجـينـ**

نشاط (5) : أدرس الجدول الآتي جيداً ثم ضع رقم العنصر المناسب بجانب خصائصه :

| الدليل على حدوث تغير كيميائي لها | الرقم | المادة |
|---|-------|---------------|
| عنصر فضي اللون ، طري ، شديد الانفجار | 4 | 1- الزئبق |
| عنصر سائل شديد السمية ، عالي الكثافة | 1 | 2- الكبريت |
| غاز عديم اللون ، يدخل في تركيب الماء | 5 | 3- الكربون |
| لونه أصفر ، وتسخدم مركباته في صناعة أعواد التقباب والمطاط | 2 | 4- الصوديوم |
| يوجد حرّاً في الطبيعة على شكل جرافيت أو ماس | 3 | 5- الهيدروجين |