



الفصل الدراسي الأول 2025

اليوم والتاريخ:

العلوم / الفلزات واللافزات

ورقة عمل تدريبية (3)

الصف : السادس

اسم الطالب/ة :

• الفلزات (Metals)

تقع إلى يسار الجدول الدوري و في وسطه (ما عدا الهيدروجين) و هي عناصر صلبة في درجة حرارة الغرفة (ما عدا الزئبق يوجد في الحالة السائلة) .

○ وضع خصائص الفلزات :

..... 2 1

..... 4 3

○ علل كل من العبارات الآتية :

1. نستخدم الألمنيوم Al في صناعة أواني الطهي .

2. نشعر في حرارة المعلقة عند لمسها ، بعد استخدامها في تحريرك الطعام الساخن .

3. تستخدم أسلاك النحاس Cu في توصيل الدارة الكهربائية .

○ أكمل الجدول الآتي الذي يبين رموز بعض العناصر الفلزية :

الرمز	اسم العنصر	الرمز	اسم العنصر
	كالسيوم		نحاس
	حديد		الألمنيوم
	زئبق		بوتاسيوم
	فضة		ذهب

• اللافزات (Nonmetals)

عناصر توجد على شكل جزيئات في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية في درجة حرارة الغرفة و توجد على يمين الجدول الدوري .

○ وضع خصائص اللافزات :

..... 2 1

..... 4 3

• الكربون لافز ؛ لكنه موصل للتيار الكهربائي .

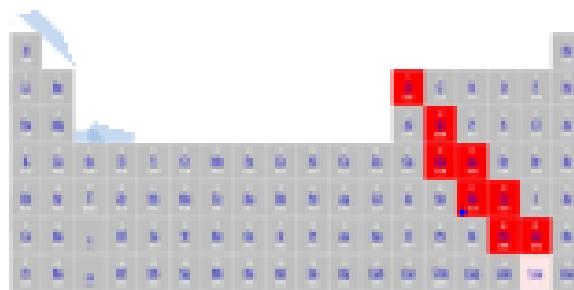
○ أكمل الجدول الآتي الذي يبين رموز بعض العناصر اللافزية : (مطلوب حفظ العناصر و رموزها)

العنصر	الرمز	العنصر	الرمز
بروم	Br	هيدروجين	H
كلور	Cl	أكسجين	O
فسفور	P	نيتروجين	N
كربون	C	بود	D

• أشباء الفلزات (Metalioids) :

مجموعة العناصر التي تشتراك مع الفلزات في بعض الخصائص و مع اللافزات في خصائص أخرى ، و تظهر على شكل خط متعرج في الجدول الدوري و توجد في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة .

مثلاً : 1. السيلikon Si 2. جرمانيوم Gr



○ علل : تستخدم أشباه الفلزات كالسيلكون و الجيرمانيوم في الوصلات الإلكترونية و الأجهزة الكهربائية .

قسم العلوم: غفران المومني

دلق من المنسق: ظلال القضاة

ظلال