الوحدة 8 خصائص المادة البند 3 مقارنة بين خصائص الفلزات واللافلزات

	Fileae.com/om موقع فايلاتي العمانية 2025 2026

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف السابع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-04-08 02:38:43
المزيد من مادة علوم: ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
إعداد: ولاء المقبالية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	الوحدة السابعة البند4 الكائنات المحللة
2	الوحدة السابعة البند 5 الانسان والسلاسل الغذائية
3	تميز تجميع شامل للاختبارات النهائية 2026-2025م مع الإجابة
4	الاختبار القصير الأول مع الإجابات
5	كراسة المجيدون مراجعة شاملة للمنهاج تضم شروح الدروس وأسئلة تدريبية

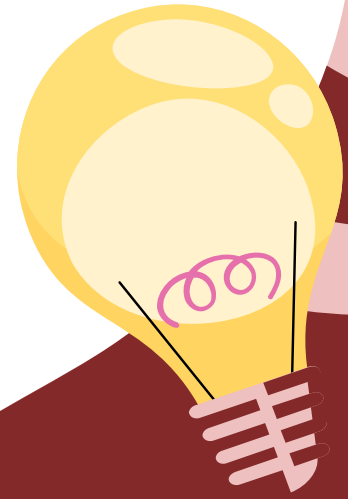
الوحدة 8:
خصائص المادة

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة مسقط
مدرسة الشفاء بنت عوف للتعليم الأساسي

المادة: علوم
الصف: السابع
الفصل الدراسي الثاني

8-3
مقارنة بين الفلزات واللافلزات

أ. ولاء المقبالية



أستطيع أن:

1

أستطيع أن أصف كيف تختلف خصائص الفلزات عن خصائص اللافلزات.

2

أستطيع أن أعرف ما إذا كان جسم ما من الفلزات أو اللافلزات وأفسر السبب.

Fileae.com/om
2026 2025
موقع فيليني العمانية

صنف الخصائص التاليه إلى فلزات أم اللافلزات

1	غير لامعة		8	توصل الكهرباء.	
2	رديئة التوصيل للحرارة		9	معظمها تكون في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة.	
3	لا تنكسر.		10	قابلة للطرق.	
4	قابلة للسحب.		11	معظمها تكون في الحالة الغازية في درجة حرارة الغرفة.	
5	يصدرعنها رنين عند طرقها.		12	لامعة	
6	معظمها لا توصل الكهرباء.		13	هشة	
7	جيدة التوصيل للحرارة	أ. الخصائص الفيزيائية			

الفلزات
اللافلزات
الفلزات
اللافلزات
الفلزات
اللافلزات
الفلزات
اللافلزات
الفلزات
اللافلزات
الفلزات
اللافلزات
الفلزات

خصائص الفلزات

1) معظمها تكون في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة.
2) لامعة.
3) لا تنكسر.
4) جيدة التوصيل للحرارة.
5) توصل الكهرباء.
6) قابلة للطرق.
7) قابلة للسحب.
8) يصدرعنها رنين عند طرقها.

خصائص اللافلزات

1) معظمها تكون في الحالة الغازيّة في درجة حرارةالغُرفة.
2) غير لامعة.
3) هشة.
4) رديئة التوصيل للحرارة.
5) معظمها لا توصِّل الكهرباء.

الاسئلة:

حل أسئلة كتاب الطالب ص 40

1(اذكر خمسة أشياء مصنوعة من مادة فلزية وخمسة أشياء مصنوعة من مادة لافلزية في الصورة.



في أي من هذه الأشياء تم استخدام الفلزات واللافلزات؟

الفلزات : ابريق - فرن - مدخنة - ملاعق - سكين.

اللا فلزات : الصحون - مقبض الابريق - قبضة السكين - المفتاح الكهربائي - اسلاك الاجهزة الكهربائية.

أ. ولاء المقبالية

الاسئلة:

حل أسئلة كتاب الطالب ص 40

مادة غير لامعة، وهشة، وغير موصلة للكهرباء. هل هي من الفلزات أم اللافلزات؟

3) الزئبق فلز. لماذا يعد هذا غير مألوف؟

4) اكتب شيئين يمكن استخدام الفلزات ولا يمكن استخدام اللافلزات فيهما.

2) مادة لافلزية.

3) لأنه يكون في الحالة السائلة في درجة حرارة الغرفة، في حين أن كل الفلزات الأخرى تكون في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة.

4) يستخدم الفلز في توصيل الكهرباء والطاقة الحرارية

أ. ولاء
المقبالية

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS — الجدول الدوري للعناصر

	1A	2A	3B	4B	5B	6B	7B	8			1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A	8A
1	1 1.01 H هيدروجين																	2 4.00 He هيليوم
2	3 6.94 Li ليثيوم	4 9.01 Be بريليوم											5 10.81 B بورون	6 12.01 C كربون	7 14.01 N نيتروجين	8 16.00 O أكسجين	9 19.00 F فلور	10 20.18 Ne نيون
3	11 22.99 Na صوديوم	12 24.31 Mg مغنسيوم											13 26.98 Al ألمونيوم	14 28.09 Si سليكون	15 30.97 P فوسفور	16 32.07 S كبريت	17 35.45 Cl كلور	18 39.95 Ar أرجون
4	19 39.10 K بوتاسيوم	20 40.08 Ca كالسيوم	21 44.96 Sc سكانديوم	22 47.87 Ti تيتانيوم	23 50.94 V فاناديوم	24 52.00 Cr كروم	25 54.94 Mn منجنيز	26 55.85 Fe حديد	27 58.93 Co كوبلت	28 58.69 Ni نيكل	29 63.55 Cu نحاس	30 65.41 Zn خارصين	31 69.72 Ga جاليوم	32 72.64 Ge جرمانيوم	33 74.92 As زرنيخ	34 78.96 Se سيلينيوم	35 79.90 Br بروم	36 83.80 Kr كربتون
5	37 85.47 Rb ربيديوم	38 87.62 Sr إسترانشيوم	39 88.91 Y يوتريوم	40 91.22 Zr زركونيوم	41 92.91 Nb نيوبيوم	42 95.94 Mo موليبيديوم	43 (98) Tc تكنيتيوم	44 101.07 Ru روثينيوم	45 102.91 Rh روديوم	46 106.42 Pd بلاديوم	47 107.87 Ag فضة	48 112.41 Cd كادميوم	49 114.82 In إنديوم	50 118.71 Sn قصدير	51 121.76 Sb أنتيمون	52 127.60 Te تيلوريوم	53 126.90 I يود	54 131.29 Xe زينون
6	55 132.91 Cs سيزيوم	56 137.33 Ba باريوم	57 138.91 La لنثانوم	72 178.49 Hf هافنيوم	73 180.95 Ta تنتاليوم	74 183.84 W تنجستن	75 186.21 Re رينيوم	76 190.23 Os أوزميوم	77 192.22 Ir إريديوم	78 195.08 Pt بلاتين	79 196.97 Au ذهب	80 200.59 Hg زئبق	81 204.38 Tl ثاليوم	82 207.20 Pb رصاص	83 208.98 Bi بزموث	84 (209) Po بلونيوم	85 (210) At أستاتين	86 (222) Rn رادون
7	87 (223) Fr فرانسيوم	88 (226) Ra راديوم	89 (227) Ac أكتينيوم	104 (261) Rf رذرفوريوم	105 (262) Db دبنيوم	106 (266) Sg سيبورجيوم	107 (264) Bh بوريوم	108 (277) Hs هاسيوم	109 (268) Mt مايتنريوم	110 (271) Ds دارمشتاتيوم	111 (272) Rg رونتجينيوم	112 (285) Cn كوبرنيسيوم	113 (284) Nh نيهونيوم	114 (289) Fl فليروفيوم	115 (288) Mc موسكوفيوم	116 (293) Lv ليفرموريوم	117 (294) Ts تينيسين	118 (294) Og أوغانيسون

حالة العنصر

صلب	C
سائل	Hg
غاز	H
محضر صناعياً	Tc

اللافلزات

- الغازات الخاملة
- الهالوجينات
- بقية اللافلزات

أشباه الموصلات

الفلزات

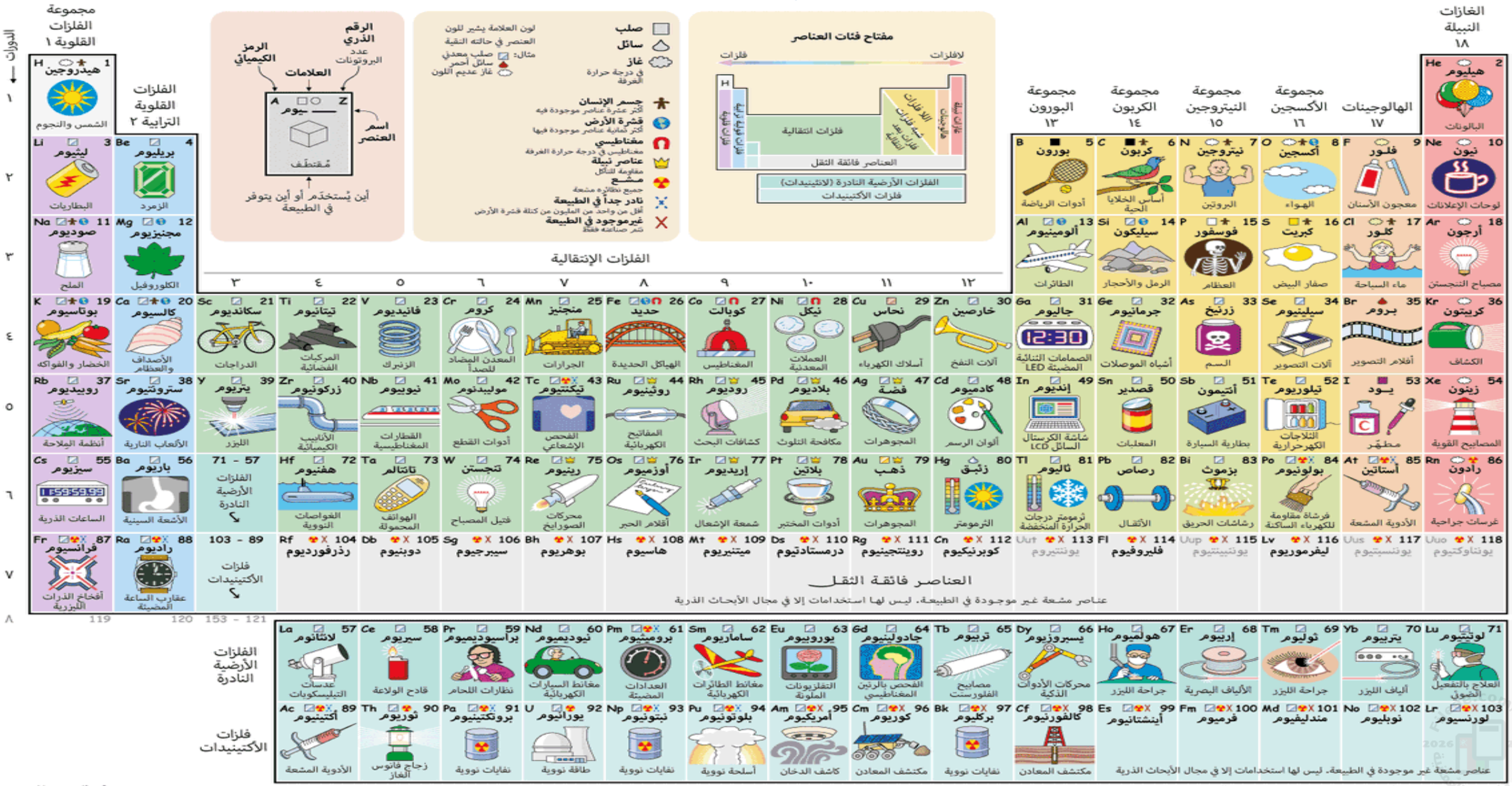
- الفلزات القلوية
- الفلزات القلوية الأرضية
- الانتقالية
- الانتقالية الداخلية
- بقية الفلزات

58 140.12 Ce سيريوم	59 140.91 Pr براسوديميوم	60 144.24 Nd نيوديميوم	61 (145) Pm بروميثيوم	62 150.36 Sm ساماريوم	63 151.97 Eu يروبيوم	64 157.25 Gd جدولينيوم	65 158.93 Tb تربيوم	66 162.50 Dy ديسبروسيوم	67 164.93 Ho هولميوم	68 167.26 Er إربيوم	69 168.93 Tm ثوليوم	70 173.04 Yb يتربيوم	71 174.97 Lu لوتيتيوم
90 232.04 Th ثوريوم	91 231.04 Pa بروتكتينيوم	92 238.03 U يورانيوم	93 (237) Np نبتونيوم	94 (244) Pu بلوتونيوم	95 (243) Am أمريكيوم	96 (247) Cm كوريوم	97 (247) Bk برکليوم	98 (251) Cf كاليفورنيوم	99 (252) Es إينشتنيوم	100 (257) Fm فرميوم	101 (258) Md مندلفيوم	102 (259) No نوبليوم	103 (262) Lr لورنسيوم



إعداد : أ/ صالح عبدالله بلفقيه
موجه مادة الكيمياء _ م.حضرموت ، اليمن
sabelfakih@yahoo.com

الجدول الدوري المُصوَّر للعناصر



ترجمة: @Mutaamil

elements.wlonk.com Copyright © 2013-2005 Keith Enevoldsen See website for terms of use.

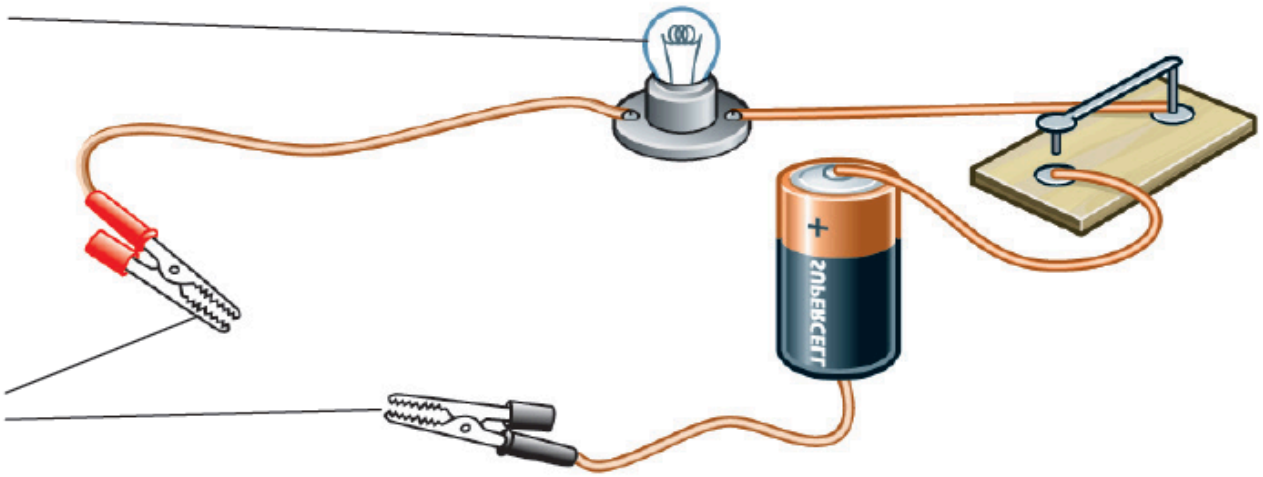
نشاط 8-3 استقصاء المواد

- سيعطيك المعلم العديد من المواد المختلفة.

➢ افحص كل مادة عن قرب واختبرها لتحديد أي المواد فلزات وأيها لافلزات.

➢ ستحتاج إلى طرح عدد من الأسئلة عن كل مادة من المواد التي تعمل على استقصائها.

- كيف تبدو المادة؟ هل لامعة أم غير لامعة؟
- هل يصدر عنها صوت عند طرقها؟
- هل المادة هشة؟هل يمكنك ثنيها؟ هل هي ساخنة أم باردة عند لمسها؟
- هل توصل الكهرباء؟ لاختبار هذا، جهز دائرة كهربائية كما هو موضح في المخطط. قبل أن تبدأ، تأكد من أن المصباح يعمل من خلال توصيل مشابك فم التمساح معا بدون المادة المطلوب اختبارها. عند تنفيذ الاختبار،تأكد من وجود اتصال جيد بين مشابك فم التمساح



اختبار مادة لمعرفة ما إذا كانت موصلة للكهرباء أم لا

الاسئلة:

حل أسئلة كتاب الطالب ص 41

لتجميع النتائج التي حصلت عليها. حدد ما إذا كانت كل مادة من الفلزات أم اللافلزات.

2) هل كان من الصعب وضع أي من المواد السابقة في مجموعة الفلزات أو اللافلزات؟ وضح إجابتك.

3) ما أفضل اختبار للتمييز بين الفلزات واللافلزات في رأيك؟ وضح إجابتك.

2) الصعوبة في تصنيف الكربون الذي يوصل الكهرباء واستخدام قطع ضخمة من الفلزات لأنها لا يمكن ثنيها.

ورقة العمل 8-3)أ(الداعمة للنشاط 8-3

جدول النتائج.

المادة	المظهر	هل يصدر عنها صوت رنين؟	هل هي هشة؟	هل يمكن ثنيها؟	هل ملمسها بارد أو ساخن؟	هل توصل الكهرباء؟	هل هي عنصر فلزي أم لافلزي؟

الملخص

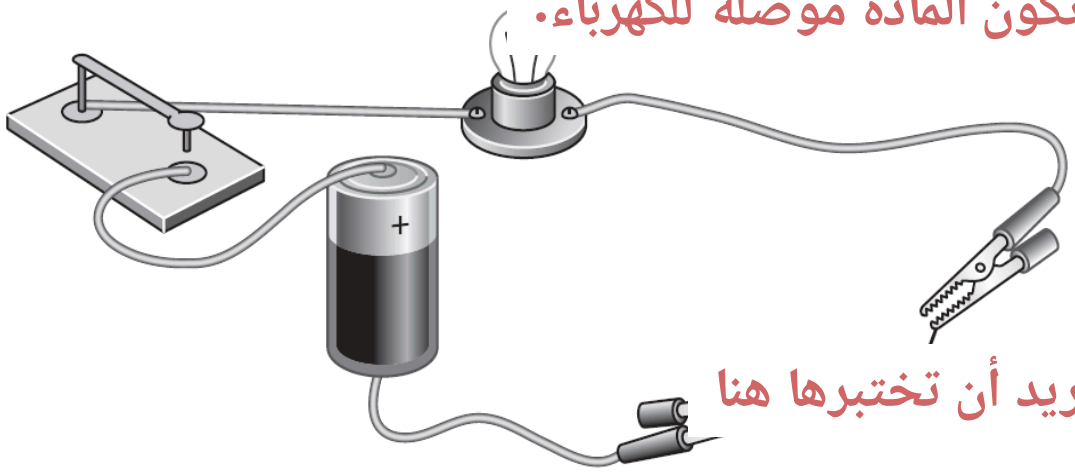
الفلزات واللافلزات لها خصائص مختلفة.

عند استقصاء المواد لمعرفة ما إذا كانت فلزات أو لافلزات، ستحتاج للرجوع إلى أكثر من خاصية.

تمرين 3-8 مقارنة بين الفلزات واللافلزات

سيساعدك هذا التمرين على التمييز بين الفلزات واللافلزات.

1) ارسم مخططا كامل البيانات يوضح كيف يمكنك اختبار مادة ما لمعرفة ما إذا كانت توصل الكهرباء أم لا.



2) اكتب صح أو خطأ بجوار كل عبارة من العبارات التالية.

أ- جميع الفلزات مغناطيسية. ..... خطأ

ب- اللافلزات الصلبة تكون هشة. ..... صحيح

ج- جميع الفلزات تكون في الحالة الصلبة. ..... خطأ

د- الفلزات توصل الطاقة الحرارية. ..... صحيح

ه- اللافلزات موصلات جيدة للكهرباء. ..... خطأ

ليكون العرض واضح ومرتب قم بتحميل الخط في جهازك ثم قم بتثبيته

أسم الخط : FF Hekaya Light

اضغط هنا لتحميل الخط

أ. ولاء المقبالية