هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

وزارة التربية الوطنية الثانوية التأهيلية الداخلة أولاد برحيل	السنة الثالثة ثانوي إعدادي الفرض المحروس رقم 01 الدورة الثانية	مادة العلوم الفيزيائية مدة الإنجاز ساعة	النقطة 20
الإسم :.....	الـــقـــســم:.....	رقم :.....	

التصحيح	نص الفرض	سلم التنقيط

- **التمرين الأول: 8 نقط**

1- ميز الأجسام عن المـــواد فيما يلي: علبة - خاتم – زجاج – مِقلات- عجلة – فولاذ – خشب – زنك. ن1

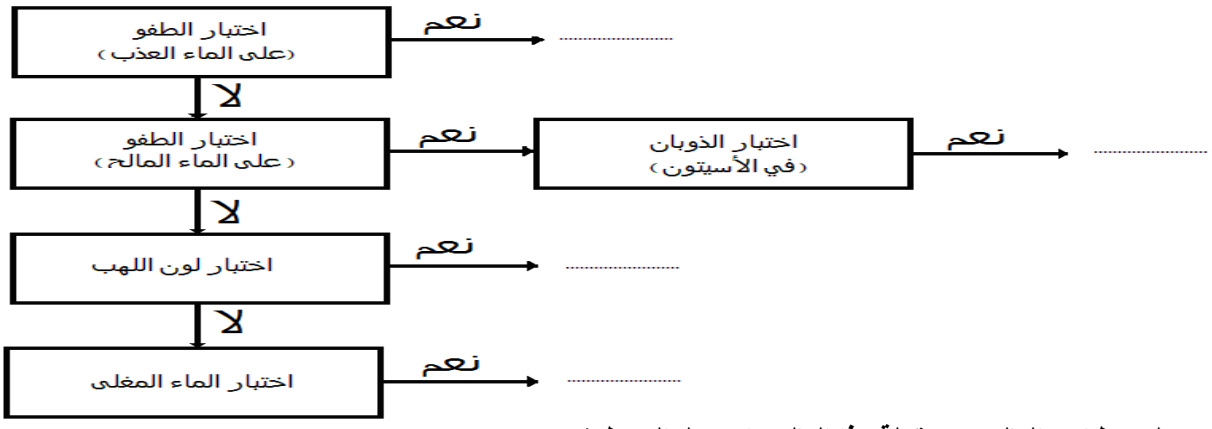
الأجسام: .....

المـــواد: ن1

2- إملأ الجدول التالي:

المجموعات الأساسية للمواد	المواد الفلزية	المواد البلاستيكية	المواد العضوية	المواد الزجاجية
مصدر المواد	.....	.....	.....	.....
	.....	.....	.....	.....
أمثلة	1 -.....	1 -.....	1 -.....	1 -..... ن1
	2 -.....	2 -.....	2 -.....	2 -.....
	3 -.....	3 -.....	3 -.....	3 -.....
	4 -.....	4 -.....	4 -.....	4 -.....

3- تعرف على المواد البلاستيكية وأتمم الخطاطة التالية:



0.5 ن
0.5 ن
0.5 ن
0.5 ن

4- صل بخط إسم العالِم مع مقولة هذا العالِم (استعمل المسطرة):

نيلس بوهر		تجاربي أكدت أن المادة تتكون من ذرات لا تقبل التقسيم
دمقريط		للذرة نواة مركزية
إيغوين شغودنغر		الالكترونات تدور في مسارات محددة حول النواة
جوزيف طومسون		فكرتي بسيطة: المادة تتكون من ذرات لا تقبل التقسيم
أرنيست رودرفورد		تحتوي الذرة على كهرباء سالبة: الالكترونات
جون دالتون		تُكوّن الالكترونات سحابة إلكترونية وليس لها مسارات معينة

ن1

5- ضع العلامة X على الجواب الصحيح:

العدد الذري لذرة هو:		يمكن أن يكون الأيون عبارة عن:	
شحنة الإلكترون	☐	ذرة أو مجموعة من الذرات لها شحنة كهربائية	☐
شحنة الكترونات ذرة	☐	ذرة اكتسبت إلكترونا	☐
شحنة نواة ذرة	☐	مجموعة من الذرات فقدت إلكترونا أو أكثر	☐
عدد الالكترونات في الذرة	☐	ذرة أو مجموعة من الذرات	☐

ن1

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

التصحيح	نص الفرض	سلم التنقيط

• التمرين الثاني: 8 نقط

ماء البحر مالح لأنه يحتوي على كلورور الصوديوم NaCl وهو الملح الذي نستعمله في إعداد الطعام، يتكون ملح الطعام من أيونات الصوديوم وأيونات كلورور.

عدد الالكترونات في السحابة الالكترونية			
ذرة الصوديوم	أيون الصوديوم	ذرة الـكلــور	أيون كلورور
11	10	17	18

1- أين توجد الشحنة الكهربائية الموجبة في ذرة الصوديوم: توجد في..... — 1ن

2- إعط شحنة نواة ذرة الصوديوم: ..... وشحنة نواة ذرة الكلور: ..... — 1ن

3- أتمم تعريف الأيون بإضافة كلمتين لكل جملة.

أيون الصوديوم	هو ذرة الصوديوم التي .... — 1ن
أيون كلورور	هو ذرة الــكلــور التي .... — 1ن

4- بالنسبة لأيون الصوديوم حدد:

رمز الأيون	عدد الالكترونات	شحنة النواة	شحنة الالكترونات	شحنة الأيون
.....	.....	.....	.....	.....

2ن

5- بالنسبة لأيون كلورور حدد:

رمز الأيون	عدد الالكترونات	شحنة النواة	شحنة الالكترونات	شحنة الأيون
.....	.....	.....	.....	.....

2ن

• التمرين الثاني: 4 نقط

نظم تلاميذ قسمكم خرجة تربوية إلى الغابة، واتفقوا على تناول الأطعمة المعلبة والمشروبات الغازية عوض طهو وجبة الغداء، في المساء وقبل العودة تخلص معظمهم من علب السردين و اليوغورت ومن قنينات المشروبات الغازية الفارغة وذلك برميها !!! وقام بعضهم بحرق أكياس البلاستيك وبعض الأوراق !!! في حين قامت مجموعة بدفن العلب التي استعملوها !!! في المقابل قررت فئة منهم اصطحاب نفاياتهم إلى صنادي ق القمامة بالمدينة !!!

1 - صنف سلوكيات زملائك إلى إيجابية وسلبية وخطيرة:

السلوك الإيجابي: .....

السلوك السلبـي: .....

السلوك الخطـير: .....

2ن

2 - قم بصياغة إقتراحات حول تدبير النفايات المنزلية قصد عرضها على الجهات المعنية:

.....

.....

.....

.....

أكدت الدراسة، الصادرة عن الميثاق الوطني للبيئة والتنمية المستدامة، على أن النفايات المنزلية في المغرب تبلغ 18 ألف طن في اليوم، تتوزع بين 14 ألف طن في اليوم داخل المناطق الحضرية، و 4 آلاف طن من النفايات المنزلية، تُنتج بشكل يومي داخل العالم القروي، مضيفة أن معدل إنتاج الفرد من النفايات المنزلية داخل المدن يصل إلى 0,7 كيلوغرام يوميا، فيما تصل هذه النسبة بالقرى إلى 0,3 كيلوغرام للفرد كل يوم.
جريدة "الصحراء المغربية" 29 يناير 2010

2ن

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma