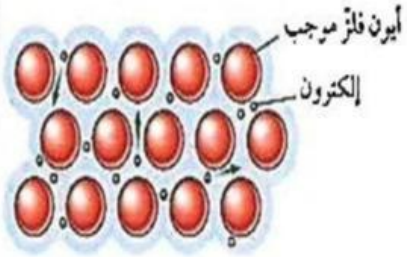
1 - ادرس الشكل المقابل، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:-



أ) ما نوع الرابطة التى يمثلها الشكل المقابل؟ (درجة)

.....

ب) الرابطة في الشكل المقابل تجعل الفلزات موصلة جيدة للكهرباء؟ (درجة)

(ظلل البديل الصحيح مع التفسير)

صح ○ خطأ ○

التفسير: .....

.....

2- أدرس الشكلين التاليين، ثم أجب عن المفردات أسفلهما:-

الشكل (أ)

الشكل (أ)يوضح الألوان الرائعة للزجاج

الشكل (ب)

الشكل (ب) يوضح أنابيب من البولي إثيلين

أ) ما نوع العنصر الداخل في صناعة المادة في الشكل (أ)؟ (درجة)

.....

ب) ما العامل الحفاز المستخدم في تصنيع الأنبيب بالشكل (ب):-؟ (درجة)

.....

3- (أ)يستخدم عنصر ..... في تصنيع رؤوس معدات الحفر ذات السرعات العالية؟

(ظلل○البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة) (درجة)

○ الفانديوم ○ التيتانيوم ○ البلاتينيوم ○ السكانديوم

(ب)- عدد ثلاثة من خصائص العناصر الانتقالية؟ (درجة)

.....

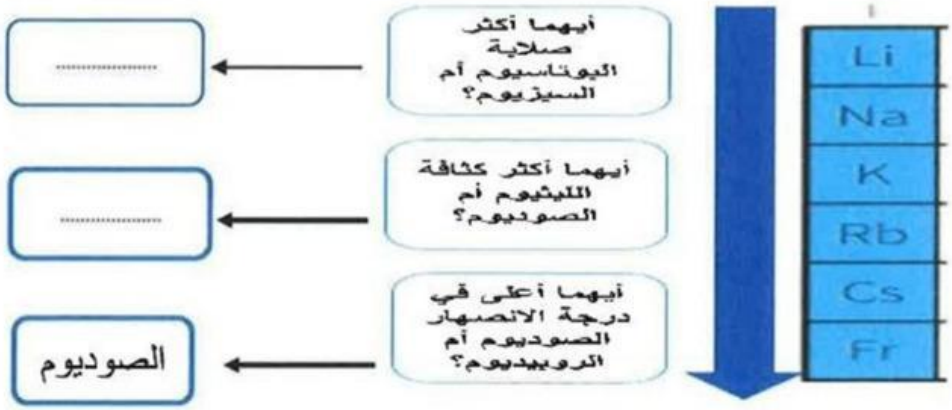
.....

.....

4- الشكل التالي يمثل عناصر مجموعة الفلزات القلوية بالجدول الدوري،أدرسه جيدا

LIVEWORKSHEETS

أ) ثم أجب عن المطلوب أمام كل خاصية: ؟ (درجة)



ب) أكمل: السبب في ارتفاع درجة انصهار الصوديوم عن الروبيديوم نقص ..... (درجة)

.....

ج- فسر: تخزن فلزات المجموعة الأول بالجدول تحت سطح الكيروسين أو زيت البرافين.؟

.....(درجة)

.....

5- لديك فلزين أحدهما (X) والآخر (Y)، يتفاعل (X) بشكل ثابت ومنتظم مع الماء

بينما (Y) يتفاعل مع الماء منتجاً لهباً ذو لون بنفسجي، أجب عن التالي:- (درجة)

أ) رتب الفلزين من حيث درجة النشاط الكيميائي.

.....

ب) أى الفلزين يمكن أن يكون البوتاسيوم وأيهما يكون الليثيوم. (درجة)

(X) ..... (Y) .....

6- - قام أحمد بإجراء استقصاء للمقارنة بين نشاط بعض العناصر، فوضع في الأنبوبة الأولى فلز (X) وفي الأنبوبة الثانية فلز (Y) وفي الأنبوبة الثالثة فلز (Z) ثم أضاف للأنابيب الثلاث محلول ملح كبريتات النحاس الثنائية مرة اخري ,ودون النتائج في الجدول اسفله,أدرس الجدول ثم أجب عن المفردات التي تليه:-

	الفلزات		
نوع المحلول	X	Y	Z
كبريتات الحديد	لم يحدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	حدث تفاعل
كبريتات النحاس	لم يحدث تفاعل	حدث تفاعل	حدث تفاعل

LIVEWORKSHEETS

أ) العنصر (X) يمكن أن يكون: ○ (ظلل البديل الصحيح مع التفسير)
○ النحاس ○ الحديد (درجة)

التفسير: .....

ب) رتب الفلزات الثلاث من حيث درجة نشاطها الكيميائي (درجة)

.....

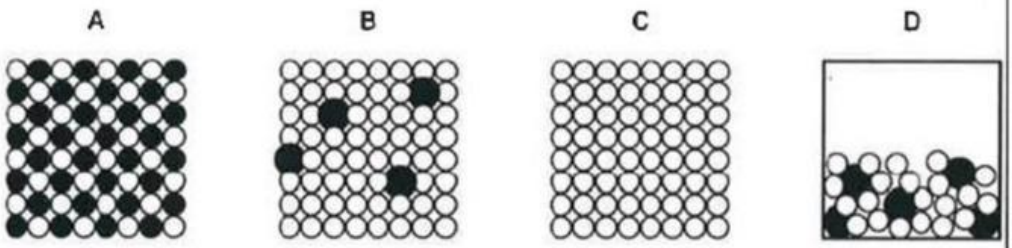
ج) أي الفلزات (Z , Y) له قدرة أقل في تكوين أيونات؟ ..... (درجة)

د) إذا افترضنا أن العنصر (Z) خارصين، فاكتب المعادلة الكيميائية لتفاعله مع كبريتات النحاس. (درجة)

.....

السؤال الثاني:-)(1)

أ-أي الرسوم التخطيطية الاتية تمثل **سبيكة** في حالة صلبة : (درجة)



ب- سم المادة الخام للحديد.

..... (درجة)

ج- - في الفرن العالي المستخدم لاستخراج الحديد، يتفاعل الكربون مع الأكسجين الموجود في الهواء لإنتاج أول أكسيد الكربون. أكمل المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل:

$C + \ldots\ldots\ldots\ldots \rightarrow 2CO$ (درجة)

د- يتم إضافة الحجر الجيري إلى الفرن العالي. يتحول الحجر الجيري إلى أكسيد الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون. يعد هذا التفاعل ماص للحرارة.

$$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$$

1- ما نوع التفاعل الكيميائي؟

..... (درجة)

2- ما نوع الأكسيد في أكسيد الكالسيوم؟ فسر إجابتك.

..... (درجة)

.....

LIVEWORKSHEETS