



(3) عرّف إذا المحاليل الشاردية .

(4) لماذا تُصنّف المحاليل A و B و C و F كمحاليل شاردية ؟ علّل جوابك

(5) تتركّب المحاليل الشاردية من نوعين من الشوارد، عيّدها.

(6) كيف تُفسّر إذا قابلية هذه المحاليل لنقل التيار الكهربائي؟

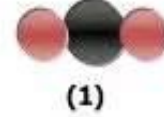
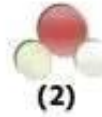
II في تجربة ثانية أضاف التلميذ $V = 100\text{mL}$ من ماء نقيّ للكأس (A) وقام مجدداً بقياس شدة التيار الكهربائي، لاحظ أن الأمبيرمتر يشير إلى شدة تيار كهربائي (I_1) مختلفة عن ($I_0 = 100\text{mA}$)

(أ). قارن إذا (I_1) و (I_0)

(ب). ماذا يُمْكِن أن تستنتج من هذه التجربة ؟

تمرين عدد ③: (7 نقاط)

❖ نعتبر النماذج الهيئات التالية :



(1) أكتب الصيغة الكيميائية لكلّ هبة من الهبات الخمسة .

الهبة الصيغة	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)

(2) تتفاعل الهبة عدد (5) (غاز البروبان) مع الهبة عدد (3) :

(3) أكتب الرّسم العام للتفاعل الكيميائي (أي بدون موازنه) ، علماً أنّه يمثّل احتراقاً تاماً .



(4) مثّل هذا التفاعل باستعمال النماذج الهيئات الكروية .



(5) أسرد مبدأ حفظ المادة .

(6) هل تراعي معادلة التفاعل أعلاه مبدأ حفظ المادة ؟ علّل جوابك

(7) أكتب إذا معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة (باستعمال الصغ الكيميائية) .





المدرسة الإعدادية ببوعرقوب الاستاذ : كريم الصغير السنة الدراسية : 2024/2023	فرض تألفي عـ ② عدد في مادة العلوم الفيزيائية التوقيت : 60 دقيقة	الإسم : اللقب : القسم : ⑨ أ / الرقم :
---	---	---



يمنع استعمال النيتش "Blanco" // يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير المبرمجة

تمرين عدد ① : (5 نقاط)

❖ اجب بصواب أم خطأ في المكان المناسب:

- 1- لتجسيد الذرات والهباءات تمثلها بنماذج كروية الشكل مختلفة الألوان والأحجام.
- 2- يُنقل ويُخزن الغاز الطبيعي في قوارير وصهاريج حديدية تحت ضغط عالٍ.
- 3- هباءات الماء السائل تتماثل مع هباءات بخار الماء.
- 4- التفاعل الكيميائي هو تحول فيزيائي.
- 5- تتكون الذرة من عدد محدد من الجزيئات المجهرية وتُسمى كل جزيئة منها هباءة.

.....
.....
.....
.....
.....

تمرين عدد ② : (8 نقاط)

أراد تلميذ معرفة خاصيات محاليل مائية موجودة في كؤوس اختبار متماثلة تحوي كل واحدة 100 mL من المحلول، جميع المحاليل لها نفس التركيز $C_1 = 200 \text{ g.L}^{-1}$:

الكأس A : محلول مائي للصدأ	الكأس B : ماء الجافال	الكأس C : عصير الليمون
الكأس D : محلول مائي للكحول	الكأس E : ماء نقي	الكأس F : الخل

I قام التلميذ بتجربة أولي مستعملا دارة كهربائية متكوّنة من: (مولّد كهربائي 12 V، قاطع، محلال كهربائي، أسلاك موصلة، جهاز أمبيرمتر) وقام بتسجيل شدة التيار الكهربائي التي يشير إليها الأمبيرمتر عند غلق الدارة، أعاد التلميذ نفس التجربة مستعملا في كل مرة 100mL من المحاليل (A، B، C، D، E) ثم جمع النتائج في الجدول التالي:

محتوى المحلول (100mL)	A	B	C	D	E	F
شدة التيار الكهربائي (mA)	100	150	170	7	1	200

(1) أرسم تركيبة الدارة الكهربائية التي استعملها التلميذ للقيام بالتجربة .



(2) هل يمكن اعتبار الماء النقي محلولاً شاردياً ؟ علّل جوابك



مرحبا بكم على منصة مراجعة



COLLEGE.MOURAJAA.COM



NEWS.MOURAJAA.COM

