



الوضعية الأولى (10 ن)

يُعرف حمض كلور الماء تجاريًا بروح الملح (الوثيقة 01) ، و الذي يُحضّر عن طريق انحلال غاز كلور الهيدروجين (HCl) في الماء ، و يُستعمل في إزالة الترسّبات الكلسيّة التي تحدث في المجاري المائية .

1. ما هي الأفراد الكيميائية المتواجدة في محلول حمض كلور الماء ؟

- استنتج صيغته الشارديّة .

2. عند إضافة روح الملح إلى الكلس (كربونات الكالسيوم صيغته CaCO_3)

- ينتج غاز ثاني أكسيد الكربون (CO_2) ، و الماء ،

و محلول يحتوي على شوارد الكلور (Cl^-)، و شوارد الكالسيوم (Ca^{2+}).

1. أكتب الصيغة الشارديّة للمحلول الناتج ، و اذكر اسمه .

2. اكتب معادلة التفاعل الحادث بالصيغة الشارديّة،

مبيّنًا الحالة الفيزيائية .

5. كيف يتمّ الكشف عن الغاز الناتج من التفاعل الحادث ؟

3. أكمل الجدول التالي :

الشاردة	الكاشف	لون الراسب
Cl^-		
Ca^{2+}		

1. اذكر بعض الاحتياطات الأمنية الواجب اتّخاذها عند استعمال حمض كلور الماء .

2. لماذا يُحفظ حمض كلور الماء في قارورات بلاستيكية أو زجاجية بدل معدنية ؟

الوضعية الثانية (10 ن)

رفع عامل ميناء حمولة (S) كتلتها $m = 500.2 \text{ Kg}$ بواسطة رافعة إلى ارتفاع معين حيث تُبِتت في حالة توازن (الوثيقة 02).

1. اذكر القوى المؤثرة على الحمولة (S) مع الترميز .
2. احسب شدة ثقل الحمولة (S) باعتبار $g = 10 \text{ N/Kg}$ في المكان .
3. أذكر شرطي توازن الحمولة (S) .



الوثيقة 02

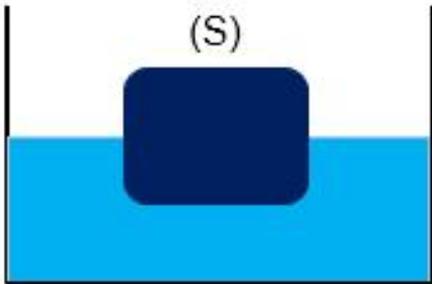
4. انقطع الحبل F_2 كما هو موضَّح في (الوثيقة 03) ، أكمل الجدول التالي محدداً مميزات كلِّ قوّة من القوتين الخاضعة لهما الحمولة (S) :



الوثيقة 03

القوّة	نقطة التأثير	الحامل	الجهة	الشدة
فعل الحبل F_1 على الحمولة (S)				
ثقل الحمولة (S)				

5. فجأة انقطع الحبل F_1 هو الآخر فبقيت الحمولة (S) طافية على سطح ماء البحر كما هو موضَّح في (الوثيقة 04)، فإذا علمت أنها أزاحت حجماً من الماء قدره $V_L = 0.488 \text{ m}^3$ وأنّ الكتلة الحجمية لماء البحر هي $\rho_L = 1025 \text{ Kg/m}^3$.



الوثيقة 04

1. احسب شدة دافعة أرخميدس .
2. ممثّل القوى المؤثرة على الحمولة (S) في هذه الحالة تمثيلاً كيفياً (الحمولة (S) في حالة توازن) .
3. فسّر سبب طفو الحمولة (S) .