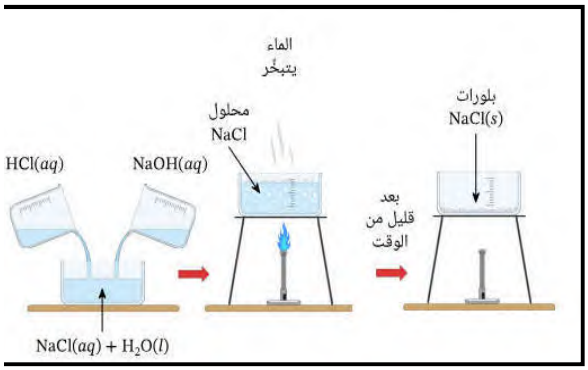
المراقبة المستمرة للثلاثي الاول لمادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية

متوسطة الشهيد: بلفضل بايزيد- الحامة- المستوى:ثالثة متوسط المدة : 1 سا يوم :2023/11/19

الوضعية الاولى (10 نقاط) :

يعد ملح الطعام (كلور الصوديوم) مكون اساسي لا غنى عنه في جميع الاطباق و الاطعمة . في المختبر يتم مزج هيدروكسيد الصوديوم (N a O H) وحمض كلور الماء (H C l) للتحصل على كلور الصوديوم (N a C l) و الماء وفق البروتوكول التجريبي المقابل.



1: عبر في جدول عن هذا التفاعل الكيميائي عيانيا و مجهريا.

2: نمذج هذا التفاعل بمعادلة كيميائية ووازنها ان امكن

3: حدد العامل المؤثر في هذا التفاعل

4: عند اضافة الملح الى الماء النقي في عملية التحليل الكهربائي ينتج عنه غازين

أ:حدد دور الملح في عملية التحليل الكهربائي للماء

ب:سم الغازين الناتجين

ج: اكتب معادلة التفاعل الكيميائي ووازنها.

النواتج	المتفاعلات	انتاج كلور الصوديوم
		عيانيا (بالأنواع الكيميائية)
		مجهريا (بالإفراد الكيميائية)

الوضعية الثانية (10 نقاط) :

شاهدت برنامجا يشرح اهمية غاز النشادر($N\ H_3$) في زيادة المحاصيل و صناعة الادوية رغم انه مسبب للحساسية والحرقة بالعينين اذ انه ينتج عن تفاعل غاز ثنائي الازوت (N_2) و غاز ثنائي الهيدروجين (H_2).

1:حدد نوع التحول الحاصل .برر.

2: عبر في جدول عن هذا التفاعل الكيميائي عيانيا (بالانواع الكيميائية) ومجهريا (بالافراد الكيميائية).

3: اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل ووازنها.

4: قدم حلين لتفادي الحساسية و حرقة العينين عند استعمال هذا الغاز.

بالتوفيق لنجوم الفيزياء

الاستاذة: غواري أسماء

DZPEN.COM | منصة القلم الجزائري

مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية	متوسطة :الشهيد بلفضل بايزيد –الحامة	الأستاذ : نواري اسماء
السنة الدراسية:2024/2023	الاجابة النموذجية للمراقبة المستمرة	مستوى : ثالثة متوسط

الكفاءة الشاملة : .يحل مشكلات من الحياة اليومية ذات صلة بالمادة و تحولاتها موظفا نموذج التفاعل الكيميائي المعبر عنه بمعادلة كيميائية

مؤشرات التقويم:
تقييم مكتسبات التلاميذ و البحث عن حلول لمعالجة النقائص

المكتسبات القبلية: نمذجة التحول الكيميائي بالتفاعل الكيميائي
كتابة المعادلة الكيميائية و موازنتها و ذكر العوامل المؤثرة

شبكة التقويم الوضعية الأولى (10 نقاط)

المعايير	السؤال	المؤشرات	العلامة
الوجاهة	1 2 3 4	-التعبير عن التفاعل عيانيا و مجهريا -نمذجة التفاعل بمعادلة وموازنتها تحديد اعامل المؤثر تحديد دور الملح وتسمية الغازينو كتابة معادلة التفاعل.	0.25 0.25 0.25
الاستخدام السليم لأدوات المادة	1	- اكمال الجدول النواتج: الماء+كلور الصوديوم المتفاعلات: حمض كلور الماء+ هيدروكسيد الصوديوم انتاج كلور الصوديوم: عيانيا (بالأنواع الكيميائية) $H_2O+NaCl$; $HCl+NaOH$; مجهريا (بالإفراد الكيميائية)	2
	2	-معادلة التفاعل : $HCl_{(aq)}+NaOH_{(aq)}$---------- $H_2O_{(L)}+NaCl_{(S)}$ المعادلة موزونة -	2
	3	العامل المؤثر : درجة الحرارة و التركيز و سطح التلامس. -دور الملح في عملية التحليل الكهربائي : وسيط لتسريع التفاعل. -الغازين الناتجين هما غاز ثنائي الاكسجين و غاز ثنائي الهيدروجين معادلة التفاعل $2H_2O_{(l)}$----------$2H_{2(g)}+O_{2(g)}$	1 1 1 1.5
الانسجام	كل الأسئلة	- التسلسل المنطقي للأفكار - معقولية الإجابة	0.25

شبكة التقويم الوضعية الثانية (10 نقاط)

المعايير	السؤال	المؤشرات	العلامة
الوجاهة	1 2 3	-تحديد نوع التحول مع التبرير التعبير في جدول عن هذا التفاعل الكيميائي -تقديم حلول لتفادي حرقة الاعين و الحساسية	0.25 0.25 0.25
الاستخدام السليم لأدوات المادة	1	- نوع التحول الحاصل هو تحول كيميائي لأنه ظهرت مواد جديدة و لا يمكن استرجاع المادة الاصلية	1
	2	-اكمال الجدول: النواتج: غاز النشادر NH_3 المتفاعلات: غاز الازوت + غاز الهيدروجين H_2+N_2 انتاج غاز النشادر: عيانيا (بالأنواع الكيميائية) ; مجهريا (بالإفراد الكيميائية)	3
	3	معادلة التفاعل: $3H_{2(g)}+N_{2(g)}$----------$2NH_{3(g)}$	2.5
	4	تقديم حلول لتفادي حدوث الحساسية و حرقة العينين: *وضع الكمامة و النظارات و استخدام القفازات عند استخدام هذا الغاز	2
الانسجام	كل الأسئلة	- التسلسل المنطقي للأفكار - معقولية الإجابة	0.25
الإتقان		- نظافة الورقة و قلة التشطيبات - تنظيم الإجابة	1

منصة القلم الجزائري | DZPEN.COM