الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية	
متوسطة:بلفضل با يزيد الحامة ـ خنشلة ـ	المستوى:ثالثة متوسط
يوم: 2024/11/4	المدة: 1سا
المراقبةالمستمرة للثلاثي الاول في مادة: العلوم الفيزيائية و التكنولوجية	

الوضعية الاولى (10 نقاط):

كنت تتابع تجربة كيميائية الهدف منها انتاج محلول هيدروكسيد البوتاسيوم.(KOH) الذي يستخدم في صناعة الصابون و في البطاريات و في الطلاء حيث يوضع معدن البوتاسيوم (K) في وعاء به ماء مقطر لينتج محلول هيدروكسيد البوتاسيوم و غاز ثنائي الهيدروجين عند حدوث هذا التفاعل تصدر عنه حرارة.

1: اقترح بروتوكولا تجريبيا للكشف عن غاز الهيدروجين .

2:اتمم الجدول التالي

	المتفاعلات	النواتج
عيانيا (بالانواع الكيميائية)		
مجهريا (بالافراد الكيميائية)		

3: اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل ووازنها ان امكن

4:قدم نصيحتين للحفاظ على السلامة عند اجراء مثل هذه التفاعلات القوية.

الوضعية الثانية (10 نقاط):

قمتم في حصة الاعمال المخبرية في حصة العلوم الطبيعة و الحياة باجراء تجربة حيث طلبت منكم استاذتكم بوضع نبتتين الاولى (أ) معرضة لضوء الشمس اما الثاني (ب) مغطاة بقماش اسود بعد اسبوع احضرت المعلمة النبتتين وقد لاحظتما ان احدهما كانت خضراء يانعة و قد نمت و ازدهرت اما الاخرى قد ذبلت و اصفرت اوراقها و قد فسرت معلمتكم سبب ما حدث بظاهرة التركيب الضوئي التي تتم وفق المعادلة التالية:

$$CO_{2(g)} + H_2O_{(l)} \rightarrow C_6H_{12}O_{6(s)} + O_{2(g)}$$

1: اعد كتابة هذه المعادلة ووازنها . وبين ان كان مبدا انحفاظ الكتلة محققا.

2: حدد أي النبتتين الخضراء اليانعة . مبيننا العامل المؤثر في هذا التفاعل .

3: اقترح بروتوكولا تجريبيا للكشف عن الغاز المنطلق.

4: عند اجراء عملية الكشف عن الغاز المنطلق لاحظتم ان لهب الولاعة كان اصفر برتقالي قدم تفسيرا لذلك محددا العامل المؤثر .

بالتوفيق لنجوم الفيزياء
الاستاذة : غواري اسماء

www.dzexams.com

مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية	متوسطة :الشهيد بلفضل بايزيد –الحامة	الأستاذ : غواري اسماء
السنة الدراسية:2025/2024	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	ـ الكشف عن غاز الهيدروجين	0.25
	2	نمذجة التفاعل عيانيا و مجهريا	0.25
	4/3	ـنمذجة التفاعل بمعادلة وموازنتها /تقديم النصائح للحفاظ على السلامة عند اجراء التجارب العلمية	0.25
الاستخدام السليم لأدوات المادة	1	ـ الكشف عن غاز الهيدروجين	2
	2	ـنمذجة التفاعل : النواتج: هيدروكسيد البوتاسيوم+غاز الهيدروجين — المتفاعلات: الماء + البوتاسيوم — عيانيا (بالانواع الكيميائية) $KOH_{(aq)} + H_{2(g)}$ — $H_2O_{(L)} + K_{(S)}$ — مجهريا (بالافراد الكيميائية)	2
	3	ـمعادلة التفاعل وموازنتها : $2H_2O_{(L)} + 2K_{(S)} \rightarrow H_{2(g)} + 2KOH_{(aq)}$	2.5
		تقديم 02 نصائح ارشادية عند اجراء التجارب: 1: ارتداء القفازات و الاقنعة و النظارات الواقية2: التهوية	2
الانسجام	كل الأسئلة	ـ التسلسل المنطقي للأفكار ـ معقولية الإجابة	0.25

شبكة التقويم الوضعية الثانية (10 نقاط)

المعايير	السؤال	المؤشرات	العلامة
الوجاهة	1	ـموازنة المعادلة	0.25
	2	تحديد النبتة الاولى و تحديد العامل المؤثر	0.25
	4/3	ـاقتراح بروتوكول تجريبي للكشف عن الغاز المنطلق / تفسير سبب ان لون اللهب اصفر برتقالي.	0.25
الاستخدام السليم لأدوات المادة	1	ـ موازنة المعادلة : $6CO_{2(g)} + 6H_2O_{(l)} \rightarrow C_6H_{12}O_{6(s)} + 6O_{2(g)}$	2
	2	ـعدد ونوع الذرات محفوظ قبل و بعد التحول اذا فمبدأ انحفاظ الكتلة محقق ـالنبتة الاولى هي النبتة الخضراء اليانعة العامل المؤثر هو الضوء.	2
	3	ـاقتراح بروتوكول تجريبي للكشف عن غاز ثنائي الاكسجين	2
	4	ـ سبب تلون اللهب بالون الاصفر البرتقالي هو الاحتراق غير التام للفحم الهيدروجيني بسبب عدم دخول كمية كافية من غاز ثنائي الاكسجين بسبب انسداد فتحات التهوية للموقد و العامل المؤثر هو عامل تركيب المزيج الابتدائي (نقص غاز ثنائي الاكسجين).	2.5
الانسجام	كل الأسئلة	ـ التسلسل المنطقي للأفكار ـ معقولية الإجابة	0.25
الإتقان		ـ نظافة الورقة و قلة التشطيبات ـ تنظيم الإجابة	1

www.dzexams.com