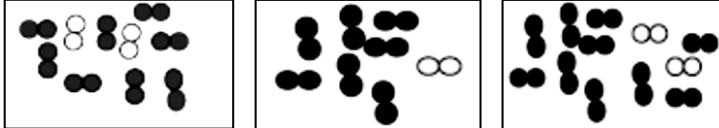


الجدادة التربوية الخاصة بالتقويم الكتابي الأول – الأسدس الأول – الثانية ثانوي إعدادي

www.9alami.com

الأهداف الجزئية للدروس	%	موضوع الأسئلة	ن	عناصر الإجابة																																								
الهواء من حولنا - معرفة الطبقات الرئيسية للغلاف الجوي. - معرفة الدور الوقائي لطبقة الأوزون. - تعرف حركة الهواء في الغلاف الجوي. - تفسير كيفية نشوء الرياح.	4 2H -- 20%	(1) اقرأ ما يلي وأصح الجمل الخاطئة : أ- الميزوسفير طبقة غنية بالأوزون. ب- يوجد بخار الماء في طبقة الستراتوسفير. ج- يرتفع الضغط الجوي كلما ارتفعنا عن سطح البحر. د- ترتفع درجة الحرارة مع الارتفاع في طبقة التروبوسفير. (2) فسر كيف تنشأ الرياح. (3) ما هو الدور الذي تلعبه طبقة الأوزون ؟ اشرح كيف ذلك.	2	(1) أ- الستراتوسفير ... ب- ... التروبوسفير ج- د- تنخفض ... (2) تغيير درجة - صعود أو نزول الهواء - تغيير الضغط (3) تحمي الأرض من UV لأن غاز الأوزون يمتصها.																																								
بعض خصائص الهواء و مكوناته - معرفة أن الهواء النقي خليط متجانس. - معرفة بعض الخصائص الفيزيائية للهواء. - تعرف مكونات الهواء و نسبها.	2 1H -- 10%	حجم الهواء في غرفة هو $V=36m^3$. (1) احسب حجم كل من ثنائي الأوكسجين و ثنائي الأزوت في هذه الغرفة. (V_2 و V_1). (2) احسب كتلة الهواء m في هذه الغرفة بـ g ثم بـ kg علما أن الكتلة الحجمية للهواء هي $\rho = 1,29 g/L$.	1 1	(1) $V_2=0,8*36=28,8m^3$ و $V_1=0,2*36=7,2m^3$ (2) كتلة الهواء : $V = 36 m^3 = 36 * 1000 = 36000 L$ $1L ----- 1,29 g$ $36000 L ---- m$ $m = 36000*1,29 = 46440 g = 46,44 kg$																																								
الجزينات و الذرات - مفهوم النموذج الجزيئي و استعماله لتفسير قابلية الهواء للانضغاط و التوسع. - تعرف مفهوم الذرة و رتبة قطرها. - تعرف مفهوم الجزيئة. - تعرف الرموز الكيميائية: C و H و N و O. - كتابة الصيغ الكيميائية : H_2 و N_2 و O_2 و CO_2 و CH_4 و CO من الاسم أو العكس. - تعريف الجسم البسيط و المركب و تمييزهما.	6 3H --- 30%	أتمم الجدول التالي : <table border="1"> <thead> <tr> <th>الجسم الخالص</th> <th>تركيب جزيئاته</th> <th>صيغة جزيئاته</th> <th>صنفة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>غاز الأوكسجين</td> <td>ذرتين من الأوكسجين</td> <td>O_2</td> <td>مركب</td> </tr> <tr> <td>الماء</td> <td>ذرتين من الأوكسجين و ذرة واحدة من الهيدروجين</td> <td>H_2O</td> <td>---</td> </tr> <tr> <td>الساكاروز</td> <td>12 ذرة كربون و 22 ذرة هيدروجين و 11 ذرة أوكسجين</td> <td>$C_{12}H_{22}O_{11}$</td> <td>مركب</td> </tr> <tr> <td>غاز الأوزون</td> <td>ثلاث ذرات O</td> <td>O_3</td> <td>بسيط</td> </tr> </tbody> </table> مسألة : الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين و ثنائي الأزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية : الهواء = 80% ثنائي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين  + ساعد أصدقائك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح و المثل الخاطئ للهواء معللا جوابك (بحساب نسبة O_2 و N_2).	الجسم الخالص	تركيب جزيئاته	صيغة جزيئاته	صنفة	غاز الأوكسجين	ذرتين من الأوكسجين	O_2	مركب	الماء	ذرتين من الأوكسجين و ذرة واحدة من الهيدروجين	H_2O	---	الساكاروز	12 ذرة كربون و 22 ذرة هيدروجين و 11 ذرة أوكسجين	$C_{12}H_{22}O_{11}$	مركب	غاز الأوزون	ثلاث ذرات O	O_3	بسيط	2 4	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الجسم الخالص</th> <th>تركيب جزيئاته</th> <th>صيغة جزيئاته</th> <th>صنفة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>غاز الأوكسجين</td> <td>ذرتين من الأوكسجين</td> <td>O_2</td> <td>مركب</td> </tr> <tr> <td>الماء</td> <td>ذرتين من الأوكسجين و ذرة واحدة من الهيدروجين</td> <td>H_2O</td> <td>---</td> </tr> <tr> <td>الساكاروز</td> <td>12 ذرة كربون و 22 ذرة هيدروجين و 11 ذرة أوكسجين</td> <td>$C_{12}H_{22}O_{11}$</td> <td>مركب</td> </tr> <tr> <td>غاز الأوزون</td> <td>ثلاث ذرات O</td> <td>O_3</td> <td>بسيط</td> </tr> </tbody> </table> + التمثيل 1 : - نسبة O_2 : $2/12*100=16,67\%$ - نسبة N_2 : $10/12*100=83,33\%$ + التمثيل 2 : - نسبة O_2 : $1/8*100=12,5\%$ - نسبة N_2 : $7/8*100=87,5\%$ + التمثيل 3 : - نسبة O_2 : $2/10*100=20\%$ - نسبة N_2 : $8/10*100=80\%$ التمثيل الجزيئي 3 هو الصحيح لأن نسب O_2 و N_2 صحيحة.	الجسم الخالص	تركيب جزيئاته	صيغة جزيئاته	صنفة	غاز الأوكسجين	ذرتين من الأوكسجين	O_2	مركب	الماء	ذرتين من الأوكسجين و ذرة واحدة من الهيدروجين	H_2O	---	الساكاروز	12 ذرة كربون و 22 ذرة هيدروجين و 11 ذرة أوكسجين	$C_{12}H_{22}O_{11}$	مركب	غاز الأوزون	ثلاث ذرات O	O_3	بسيط
الجسم الخالص	تركيب جزيئاته	صيغة جزيئاته	صنفة																																									
غاز الأوكسجين	ذرتين من الأوكسجين	O_2	مركب																																									
الماء	ذرتين من الأوكسجين و ذرة واحدة من الهيدروجين	H_2O	---																																									
الساكاروز	12 ذرة كربون و 22 ذرة هيدروجين و 11 ذرة أوكسجين	$C_{12}H_{22}O_{11}$	مركب																																									
غاز الأوزون	ثلاث ذرات O	O_3	بسيط																																									
الجسم الخالص	تركيب جزيئاته	صيغة جزيئاته	صنفة																																									
غاز الأوكسجين	ذرتين من الأوكسجين	O_2	مركب																																									
الماء	ذرتين من الأوكسجين و ذرة واحدة من الهيدروجين	H_2O	---																																									
الساكاروز	12 ذرة كربون و 22 ذرة هيدروجين و 11 ذرة أوكسجين	$C_{12}H_{22}O_{11}$	مركب																																									
غاز الأوزون	ثلاث ذرات O	O_3	بسيط																																									

		الإحتراقات	
		- تعرف أن الاحتراق تحول كيميائي. - تعرف نواتج احتراق الكربون في O_2 . - الاحتراق الكامل و غير الكامل للبوتان. - تعرف أخطار الاحتراق غير الكامل. - رانز الكشف عن ثنائي أوكسيد الكربون. - تعرف نواتج احتراق السجائر وعواقبها على صحة الإنسان. - تعرف بعض الأخطار العامة للاحتراقات.	
		أثناء احتراق غاز البوتان في كمية غير كافية من ثنائي الأوكسجين ينتج غاز يعكر ماء الجير و غاز آخر خانق إضافة لمادة سوداء تتوضع على صحن أبيض و قطرات ماء تتكاثف على جوانب كأس بارد.	
		(1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير. (2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل ؟ علل جوابك. (3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق. (4) اكتب حصيبة هذا الاحتراق (باستعمال أسماء المتفاعلات و النواتج). (5) حدد الجسم المحروق و الجسم المحرق. (6) تتكون جزيئة البوتان من أربع ذرات كربون و عشر ذرات هيدروجين. (1.6) اكتب الصيغة الكيميائية لجزيئة البوتان. (2.6) هل البوتان جسم خالص بسيط أم مركب ؟ علل جوابك. (7) ما هي الأخطار المترتبة عن هذا النوع من الاحتراقات ؟	38 4H-- 40%
(1) أحدي أوكسيد الكربون	1		
(2) احتراق غير كامل لأن من نواتجه C و CO.	1		
(3) متف: C_4H_{10} و O_2 نوا: H_2O و CO_2 و C و CO	1		
(4) الحصيبة : البوتان + ث أ ---- الماء + ث أ ك + ك + أ أ ك.	1		
(5) الجسم المحروق : البوتان و الجسم المحرق : ثنائي الأوكسجين.	1		
(6)			
(1.6) البوتان : C_4H_{10} .	1		
(2.6) مركب لأن ذراته تتركب من نوعين من الذرات (C و H).	1		
(7) الاحتراق بسبب CO و مشاكل تنفسية بسبب C.	1		