الصحيحة رقم السؤال			رقم الصفحة من ملف المرجع
1	قطاع الطاقة		4
2	أول أكسيد الكربون ب		8
3	ج الغاز الطبيعى ج		5
- 4	العار الطبيعي ج العار الطبيعي العار الطبيعي د العار الالهربائي	أيشتخدم الفحم الحجردي والغاز الطبيعي عالميًا بمصررة رئيسة وقودًا في محطات توليد الطباقة الكهربائية. يتم تحويل الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية في مولد الكهرباء.	10
5	اموند ادغيريني د اکاسيد الکيريت ب	يم حورين تعلقه الحرفية إلى طاقة غير بنيرة على مولد الخيرية. من أهم أكاسيد الكبريت: غاز أناني أكسيد الكبريت SO2، وغاز ثالث أكسيد الكبريت SO3، وهي تسهم في تكوين الهطل الحمضي	/
7		عن بم سينت بتدريت. حتر نمي نميت بعدريت 2000 و عز نست نميت متدريت 2000 و مي نمية م يه دورن نبهتن مختصصي. تقرير الدراسات آيا ((الأشمة الدراسة 200 من دف المسادر . تقرير الدراسات آيا ((الأشمة الدراسة 200 من دف المسادر .	0
,	70.00% لإعادة استخدام الماء في فرن التسخين ج	نمبر سراحت بها رادوسته بنیورنچه بست یا 1970 می اما به مقدمات. پفرخی الفیکر من الورونیلات وینکل این الفتات میدی تروید فیلود در و آخری إلی ماه یعاد استخدامه فی فرن الشخون.	7
9	عاد الكاوروفاوروكريون عاد المعادي المعادي عاد الكاوروفاوروكريون ج	بعر ج بحير می سورپیسه روسی بر بعد مقدید برای بود. بود. برای بود. بود. برای با بدر با برای با بدر با بختی با برا آمالهٔ علی غزات انجازت المقاور قرائل غزات انجاز رواند و برای بود. بود. برای برای با برای با برای با برای با برا	4
10	الضباب الدخاني	تودی هذه ایکافید (اکلید النوتروجیز) دو ارا رسا هم الفتاد الکیونید الفتاد الله الفتاد الله الفتاد الکیونید الفتار الله الفتاد الکیونید الفتاد الکیونید الفتاد الله الله الفتاد الله الله الله الفتاد الله الفتاد الله الفتاد الله الفتاد الله الفتاد الله الله الله الله الله الله الله ال	
11	وقود أحفوري + أكسجين ← طاقة + ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء ب	مخدلة جرن الوقود: وقود العقوري + الكسجين – مثالي اكتبور القري ولا بدار ماه.	6
12	الاعتماد الكبير على استيراد الوقود الأحفوري ب	يحدد الأردن بشك كبير على نستررد لا رفود الأحفوري لثلية احتياجيّة من الطلقة، مما يفرض تحديث اقتصادية متحدة.	10
13	صناعة الإسمنت	قطاع الصناعة وتتج 5.5% وطل صناعة الإسملت وصناعة الأمونيا).	4
14	بقايا نباتات وحيوانات قديمة	تشكل (الوقود الأحقوري) من بقايا نبائت وحيوانات دفنت في طبقات الأرض منذ ملايين السنين.	5
15	طاقة حرارية وحركية	محرك السيارة بحوّل ملاقة الرقود الكوسيقية إلى طاقة حر أبرية تتحوّل بدورها إلى طاقة حر كية.	6
16	التطور الصناعي وزيادة عدد سكان العالم	بسبب التعلور الكبير في الصناعات، وبسبب زيادة عدد سكن العالم، فإن الحاجة إلى استهلاك الوقود الأحفوري تزداد يوميًا.	10
17	اليورانيوم	أسئلة (على الوقود الأحفوري): 1. القدم الحجري 2. القط 3. الغاز الطبيعي.	5
18	الغاز الطبيعي والصخر الزيتي	يستخدم الأردن الغائز الطلبيعي والمسخر الزيتي في توليد الطاقة الكهربائية.	9
19	ثاني أكسيد الكريون		8
20	الماشية واستعمالات الأراضىي	قطاع الزراعة ينتج 18.4% (ويشمل قطاع الغابات، المائلية واستمحالات الأراهسي).	4
21	الاحتراق	الاحتراق: تفاعل كهموشي يحتث فيه اتحاد الأكسجين مع عناصر الكربون والهيدر وجين.	6
22	لأن تكونه يستغرق ملابين السنين ب	يعد الوقور الأحفوري أحد مصادر الطاقة غير المقهدة؛ لأن تكونه يستغرق ملايين السنين.	9
23	ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء وطاقة.	عند حرق الغزز الطبيعي (لاميثان CH4+2O2—CO2+2H2O) بالمجاهات CH4+2O2	6
24	طحن الفحم إلى قطع صغيرة	يتم حرقه (للقحم الحجري) في فرن التسخين بعد طحنه إلى قطع صفيرة.	7
25	تحريك السيارات والطائرات والقطارات	يستخدم النقط في تصنيع الوقود اللازم لتحريك السيارات و الطائرات و القطار ات.	10
26	توليد الطاقة الكهربانية ج		10
27	a N2O5	اكاسيد النيتر رجين (مثل: أول أكسيد النيتر رجين NO) وثاقيم لكسيد النيتر رجين NO() المها در في تكوين الضماب النخائير 20.0 الم ينتكر.	8
28	تكوين الهطل العمضي ب	غاز ثاني أكسيد الكبرين" CP2، وغاز ثالث أكسيد الكبرينية CP3، وهي تسيم في تكوين الهطل الحمضي.	8
29 30	سهولة تخزينه ونقله	بسبب سهولة تغزيه ونظه من مكان إلى أغز ، وسهولة تحويله من حالة إلى أخرى.	9
30	ا الناتج المحلي الإجمالي للأردن CH4	يوندي إلى تضاعف كلفة للغط الخام رمشتقلة من الذاتج المحلي الإجمالي. أمثلة على غازات الدفيفة: الميثران (CH4).	10
32	CH4 ج الأحفوري ج	استه عنى عرات الدعية المياس (CH4). الوقرد الأحفرري: مواد قابلة للاحتراق تشكلت بشكل طبيعي في قشرة الأرض من بقايا كالنات حية قنيمة، وتستخدم كمصدر الطاقة.	4
33	الداد جموري ج	ار مورد ارد و در مورد که مروزی بیستان بیشن میبیدی چی در در در این ما به به حامت خود سینه در است. و رک دانه کر ارد که تمدین السان امارد الدار که این از در	7
34	الماء على الماء ال	يون معه جراريه سعم مي سعين سه بير د مير مي درييب مير مي محرف الميارة بير يونل مقاه الروز يو يول ما إلى طقة حركية فسنلا عن أن جزءًا من الطقة الكيميانية يشكل إلى طلقة جرارية تودي إلى سعودة السعرك. (السول يطلب ما لا يعد من الأشكل التي تتحول إليها الطقة، و	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
35	الاحتراق	الاطراق: قاتل كيوان سرول مي الورد سون بورد سون بورد	6
36	الكسيد النيتروز ب	أشلا على غزات العينية (١٨٥٥).	4
37	معالجة المياه العادمة وطمر النفايات الصلبة ج	قطاع الفايات ينتع 2.2% (يشمل معالمية العياد العائمة. وطمر النقايات الصائبة).	4
38	مصدر رئيسي للطاقة لتشغيل المصانع والسيارات	أهديكه بمصدر رئيسي للطاقة (تشغيل مصالح، سيارات، توليد كهرباء).	5
39	ų 2	معالمة حرق الموثان. CO2+2H2O →CO2+2H2O →CO2+2H2O	6
40	أنابيب فولاذية ج	يول طاقة حرارية تستخدم في تسخين الماء البارد المار في الأنابيب الفولانية.	7
41	بخار الماء الناتج من التسخين	ينتثل بخار الماء الناتج من عملية التسخين عبر توربيذات فيتسبب في دورانها.	7
42	إلى المحولات	تقلّ الكبرباء المولدة إلى المحولات عبر خطوط نقل التبائر الكبربائي لتوزيعها.	7
43	أول أكسيد الكربون (CO)	أول أكسيد الكربون CO، الذي يوجد بكعيات قايلة في الهواء وهو سام.	8
44	محطات تكرير البترول ومصانع الورق	تنتج هذه الأكاسيد (الكبريت) من المحطات الحرارية لإنتاج الطاقة الكهربائية، ومحطات تكرير البترول ومصانع الورق.	8
45	CO2 ₂ H2O	في محرك السيارات التي تعمل بالمينزين (28H18 كنتج عائر ثائمي لكسيد الكربون وفق المعادلة: 2C8H18(g)+25O2(g)+18H2O(g)+8H2O(g)+8H2O(g).	8
46	لأنه قد يؤدي إلى استنزافه ونضوبه ب	قد يودي استهلاكه بصورة كبيرة إلى استنزافه.	9
47	الكلوروفلوروكربون د	أسئلة على غازات النطبة؛ الغازات العظورة (مثل: غازات الكلوروفلوروكر بوز).	4
48	الصخر الزيتي د		10
49	ع نسبة ضئيلة زيادة الاعتماد على الطاقة المتجددة ب		10
50 51		ورتبك الأردن إلى زيادة الاعتداد على الطاقة المتجددة وخاصة في توليد الطاقة الكيريائية.	10
51 52	تبريد البخار وتحويله إلى ماء قطاع الزراعة	يعر ح البخار من القرريبنات وينتقل إلى المكلف حيث يتم تبريده اليعود مرة أخرى إلى ماء. قطاع الزراعة ينتنج 18.4% ويشعل قطاع الخابات، المائنية واستعمالات الأراضي).	7
53	عداع الرزاعة غير منام وتراكمه بزيد الحرارة المحتبسة ب		4
53	غير سام وبراحمه يريد الحراره المحلبسة ب الطاقة الحركية	ثاقي أكميز الكربون 200 وهر غير سام، وتُستب تر أكماته زيادة الحر ارة المحتبسة في الغلاف الجوي. يتم تحويل الطاقة الحركية الى طاقة كهربائية في مولد الكهرباء.	7
55	هيدروظوروكريون أ	یو معرفی مصده جنوب می مود. منطوری. این معرف الله الله الله الله الله الله الله الل	1 A
56	ميدروسوروجريون الهيدروجين ج	معت عين سن سنهم. بمورت بمعوره وبين عين مورور دو يوين و مهدو وهر زوه برين). الاختر آق: تقاعل كيميائي بحدث في داد الأكسين من سنة سنة الكيميات المورد وبين المورد وبين المورد وبين المورد وبي	6
57	ξ 5.20%	نظام السائمة ينتج 2 %. نظام السائمة ينتج 2 %.	4
58	ن 5.20% تكرين الضباب الدخاني ب		8
59	تتقية المياه		5
60	مجموعة من شفرات المراوح ب	ان المادي. عز توريلات تدوي مجموعة من شفرات مرادح. ونظل الجذار العادي. عز توريلات تدوي مجموعة من شفرات مرادح.	7
61	. ر ای و روی اکثر شیونما ب	ثاني أكسيد الكار بون CO2 الأكثر شهر مًا.	8
62	أكاسيد الكبريت	تنتثج أكاسيد الكبرريث مز محطات تكرير البترول.	8
63	الوقود الأحفوري ج	يستخدم الوقرد الأخوري على نطاق واسع بسبب سهولة تخزيله ونظه من مكان إلى أخر.	9
64	التطور الكبير في الصناعات ب	بسبب التطور الكبير في الصناعات، وبسبب (يادة عند سكان العالم، فإن العالم، في العالم، في العالم، في العالم، فإن العا	10
	•	-	

مستخدم الأودن الفائل الطبيعي والصدعر (الوتيقي في توليد السلطة القابورياتية. 	الغاز الطبيعي والصخر الزيتي	Ų.	65 66
مما يودي إلى تضناعت كلفة القط العار ومنقطة من القائم المحملي. الإجمالي. ما يودي إلى تضناعت كلفة القط العار ومنقطة من القائم المحملي.		Ų	
أمثلة على عزارات العليمة أكسير الشير روز (N20).		٤	67
يتم تحويل الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية هي مول الكهرباء.		ح	68
غازات النغينة تتثمل ثاني أكسيد الكربيون، والميثان، وأكسيد النيتروز. الهيدروجين ليهس مذبها.		ح	69
يتم حرثه (القحم) في فرن التسخين بولد طاقة حرارية.	توليد طاقة حرارية من حرق الوقود بـ	ų	70
الوقود الأحفوري: هواد قابلة للاحتراق تشكلت بشكل طبيعي في قشرة الأرض.		ب	71
محرك السيار غ يحوّل طاقة الوقود الكيميائية إلى طاقة حرارية.		5	72
معادلة حرق الوقود: وقود أخوري + أكسجين طاقة + ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء.		ب	73
توربينك موصولة بمواد كهيرياء .		ح	74
في محرك السيار ات التي تحمل بالبنزين يُنتج غاز ثاني أكسيد الكربون.	ثاني أكسيد الكربون	ب	75
أول أكسيد الكربون CO سام ويمكن أن يسبب الوفاة بسبب تفاعله مع هيموجلوبين الدم.	يتفاعل مع هيموجلوبين الدم	ب	76
يُستخدم الفحم الحجري والغاز الطبيعي عالموًا بصـورة رئيسة وقردًا في محطات توليد الطاقة الكيوبانية.	محطات توليد الطاقة الكهربائية	ب	77
يعتمد الأردن بشكل كبير على استيراد الأوقود الأحفوري لتلبية احتياجاته من الطاقة، مما يغرض تحديات اقتصادية.	لأن الأردن يستورد معظمه لتلبية احتياجاته	ب	78
أمثلة على غاز ات الدفيفة: ثاني أكسيد الكر بون (CO2).	ثاني أكسيد الكربون	ų	79
يتم حرفه في فرن التسخين بعد طحنه إلى قطع صخيرة. (الطحن هو تحصير للحرق).	التحضير للحرق في الفرن	۵	80
الطبقة الكبير مترتبة الطبقة الكبير بتاتية الناتجة عن حركة المياه.		ح	81
مُسْبُ برَّ لكنه (CO2) زيدة الحرارة المحتبسة في الغلاف الجوري. (وهو أساس الاحتباس الحراري).		ب	82
تقل الكورياء الموادة إلى الموادل عبر حفول مثل القرار الكوريةي والي القرار أو الكورية الي القرار الموادلة الي الموادلة الي الموادلة الي الموادلة الي الموادلة الي الموادلة الي الموادلة		τ .	83
ست سيوريه البري التي والدين المراور التي المراوري التي التي التي التي التي التي التي الت		5	84
صورت المتعدية من معرض يوفره ، معور وي معتب من معرف معودي يسبب منتية جيد. اكتبير التيزيز رهين (ملت). أن اكتبير الإسرون (NL).			85
احضية سيورجهن (طبق) حضية سيورجهن UVI) وعقد الأون مال كلور على استور له الأوقا و الأجوري) منا يلو شن تحديث اقتصادية, ويتجه الأردن إلى زيادة الإعتباد على الطبقة المتجددة.		5	86
		ب	86
يتم تحويل السلاقة الموركية إلى ملطة كهر بدائية في مولد التكهرياء. -		٥	
عَطاع الزراعة يتبع 18.4%.		ų	88
بدخل (الوقود الأحفرري) في تصنيع الدياستولك والأصمخ (لم يفكر الزحاج).		٤	89
يخرج البخار من القور بينات وينتقل إلى المكلف.		5	90
لماتي لكسيد المكر بور (CO2 وهو غير سام		5	91
لَمَتَلَةُ (على الوقود الأحفور بري): للنقط. (طلقة الرواح والشمسية والكير ومانية هي ملاقات متجددة).	النفط	i	92
تضناعت كلفة للغط الخام ومشتقاته من الثاتج المحلي.		ų	93
تنتل الكيرباء المولدة إلى المحولات عبر خطوط نقل الثيار الكيربائي تقوزيمها.	Ç== =::	ب	94
يتم حرق الوقود الأحفوري لإملاق الملقة المختزنة فيه.	حرق الوقود الأحفوري	ب	95
الميثان (CH4) يتكون من فرة كربون وأربع فرات هيدروجين.	الميثان	ح	96
قطاع الفغايات ينتج 3.2% وهو الأقل بين القطاعات المذكورة (الطاقة 73.2%، الزراعة 18.4%، الصناعة 5.2%).	النفايات	د	97
يتم تحريل الطاقة الحركية إلى طاقة كهر بانية في مرك الكهر باء.	تحويل الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية	5	98
مجموع نسبة قطاعي الزراعة (4.8.%) والصناعة (5.2%) $+ 18.4 = 2.5 = 3.5$.	23.60%	ų	99
الشرق بين نسبة تمناع الماقة (73.2%) وتمناع الذراعة (18.4%) = 73.2 - 8.14 = 4.86%.	54.80%	i	100
نسبة قطاع النفايات 3.2%. كبوة الانبخائات = 6000 طن * 2.2% = 661 طئا.	160 طنا	í	101
المعذلة. 14202-1420). كل 1 جزيء ميثان ينتج 2 جزيء ماء. إن 10 جزيئات ميثان تنتج 20 جزيء ماء.		5	102
المدلدة: CO2 سبة CO2 ك 2CO4+6+15O2 سبة CO2 مي 15 إلى 12.		5	103
نسة الأشطة البترية 670%، إن نسبة الأنشطة غير البترية هي 6100% - 670% = 630%.		ب	104
يناءً على الرسم البياني في الدرجي، استهلاك النقط هو الأعلى في 2010.	1 Jui	1	105
ما من الله والله الله الله الله الله الله الل	1.56×10^13	1 1 56	106
س مجورت می استون. در سیمیات و در (100 مار) در اور است ساب محصوری چی و اند پست. کمیار (الازندیک در مدانی (ازندیک کم کید آنداد: 8 ما (2.68 ما 2.68 ما (2.68 ما (2.68 مار)) مدارک			107
ů ů	2680 kg		107
كمية الانبعاث عدمان الانبيات x عدد الأبلاز = 400 g Mik و x 400 وقر = 600 g Mik و x 400 و g Mik و x 400 g Mik	5000 kg		
مجرع خائنن و84 (5.5003 = 5.0000 + 1.29 + 5.0000 + (0.480 kg ×27) + (0.480 kg ×27) + (0.480 kg ×27) + (0.480 kg	50053.91 kg		109
مكاني CO2 = كمية الانبعث SWP = 6500 kg×21=136500 kg × 2.	6750 kg CO2e		110
بناءً على الرسم البياني في المرجع، أعلى انبعاث كان في عام 2014.		ų	111
التغير ات المناخية يُترفع أن تودي إلى انقر اص ملايين الكائنات الحية بحلول عام 2050 م.		٥	112
تشهير الدراسك أنها (الأنشطة البشرية) تشكل 70% من مصدر غاترات الدفينة.		۵	113
أكثر القطاعات إنتائها لغزات الدفيزة هو قطاع الطاقة.	الطاقة	i	114
كنية الانبعث = معلىل الانبعث × تكبية المائة = 4.31 kg/L×500 L=1155 kg.	1155 kg	1155 ج	115
المسؤول الأول عن التأكل الذي أصباب الأوزون ما سمح للأشعة فوق البنفسجية بالموصول إلى سطح الأرض.	الأوزون	i	116
تتميز غازات الطينة بقرتها على امتصاص الأشعة تحت الحمراء طويلة المرجة.	تحت الحمراء ب	ب	117
المسوول الأول عن التأكل الذي أصاب الأوزون هو مركبات الكاوروفلزوركر بون (CFCs).	الغاور وكاور وكاربون	ب	118
الأوزون المغيد يوجد عالميًا في الجبر علي ارتفاع نيختر ما بين (30-20) كم، في طبقة اسمها الستر اتوسفير	i 20-30 km	1 20-30	119
ينشأ الصبب الدغائي عندما يقناعل ضوء الشمس مع الطوثات الفاتجة عن احقراق الوقود الأمغوري.		ų	120
سىللة تكون الأرزين: O+O2UVO3.	الأكسجين	ب	121
المنافلة الكبيرية لإحتراق البلازين في محركات السوارات هي CO2 + 18H2O + energy.	1 2C8H18 +25 O2 → 16 CO2 + 18H2O + energy	1 208	122
محمدت موسوري مي شعربت ميسورت مي Fine Ligy - 200 م جود 200 م ميسورت مي و 161 م 200 م جود 200 م ميسورت مين ميسورت اورون اورون التفاوت المشاهدة إلى العام ميلان الكلتان العام العام 161 م 200 م ميسورت ميسورت العام 161 ميسورت مي	2050	, 2001	123
	الستر اتوسفير د	- 1	123
يوند الأولوزي بمجروة وليسة منس طبقة المستراكي سطية الأحد عليه المستراكة عند المستراكة التعديد التي التي التي التي التي التي التي التي		1	124
اکثر غازات الدفية وفرة غلي العلاق الموري هو غاز ثاني أكسيد الكربون. ا	ثاني أكسيد الكربون	1	
الهملل الحمضي يتكون عند تقاعل بخار الساء مع اكاميد الفيتر وجين (طال NO2) واكاسيد الكبريت.	سي سب سروسي		126
يتكون غاز الأوزون بالقرب من سطح الأرض بسبب زيادة تراكيز غازات أكاسيد النيتروجين.		ب	127
سلبيات الطاقة الشمسية. التكلفة الارائية المرتقعة.	التكلفة الأولية لاستخدامها مرتقعة	i	128
لاستخدام هذا النوع من الطاقة (الحرارة الجوفية) يجب أن تكون درجة حرارة المياه مرتفعة تتزاوح ما بين (150-370) درجة منوية.	□ (150-370)°C	- (150)	129

130	الشمسية	يمكن استخدام المثلقة الشمسية لترانيد المثاقة الكهر باترية بمدة طرق، مقها: المذلايا الكهر صنونية التي تحول الطاقة المدونية إلى كهر بالتية.	31
131	يمنع غاز الأوزون وصول الأشعة فوق البنفسجية الضارة	يمنع (الأوزون في السئر الوسفور) وصول الأشعة فوق البنفسجية الضارة بالكائنات الحية إلى سطح الأرض.	22
132	يمثل قطاع الطاقة النسبة الأكبر من إنتاج غازات الدفينة بنسبة تصل إلى 73.2%	قطاع الطاقة ينتج 2.73%.	4
133	ு 2000 kg	20 طن = 20000 كجم. كمية أكمبيد النيتروز = 0.000 kg. 4.1=2000 kg.	13
134	يطلق الطاقة المختزنة فيه بسهولة عند احتراقه	يتم حرق الوقود الأخوري لإطلاق الطلقة المختزنة فيه بيسر وسهولة عند احتراقه.	6
135	وقود أحفوري + أكسجين ← غاز ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء + طاقة ج	معادلة الطقة (حرق الوقود): وقود أحفوري + أكسجين ← طلقة + ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء.	6
136	الكيميانية إلى الطاقة الحرارية، ثم إلى الطاقة الحركية	محرك السيارى يحوّل طاقة الوقود الكيميائية إلى طاقة حرارية تتحوّل بدورها إلى طاقة حركية.	6
137	قيمة عددية تمثل كمية انبعاثات غازات الدفيئة الناتجة من نشاط معين	معامل الانبعاث: هو رقم يحدد كمية الغاز المثبعثة نتيجة لتشاط معين.	12
138	المحافظة على درجة حرارة سطح الأرض وزيادة التوازن الحراري	تسهم هذه الغازات (الثفينة) في المغلظ على درجة حرارة سطح الأرض من خلال تحقيق توازن	11
139	تزداد درجة حرارة سطح الأرض؛ بسبب زيادة الاحتباس الحراري في الغلاف الجوي ب	هذا التراكم (لخاز ات الدفينة) أدى إلى احتباس مزيد من الحرارة داخل الغلاف الجوري، مما تسبب في تغير العناخ.	12
140	استخدامه عنصرًا ضابطًا لمقارنة درجة الحرارة بين الحوضين ج	الحوض (A) لا يحتوي على تفاعل منتج لـ CO2، فهو يستخدم للمقارنة.	اسئلة كتاب الأنشطة والتجارب العلمية
141	غاز ثاني أكسيد الكربون والماء وكلوريد الصوديوم	تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع ببكر بونك الصوديوم يفتج كلوريد الصوديوم وماء وثاني أكسيد الكربون.	اسئلة كتاب الأنشطة والتجارب العلمية
142	زيادة كمية بيكربونات الصوديوم في الحوض (B)	زيادة كمية المتقاعلات (بيكربونات الصوديوم) ستزيد من ابتتاج غاز CO2، مما يزيد من تأثير الاحتياس الحراري في الحوض (B).	اسئلة كتاب الأنشطة والتجارب العلمية
143	درجة الحرارة في الحوض (B) ارتفعت بشكل ملحوظ بعد 6min ؛ بسبب إطلاق غاز د	هو الذي يحتري على تقاعل إنتاج (B) والمدحض (A) والمنحفي الخاص به يظهر ارتقاعًا أكبر في درجة الحرارة مقارنة بالعوض	23
144	تحث الحمراء ج	ثم تتمع البابسة والمسطحات المائية الطفاقة الحرارية على شكل أشمة طريلة الموجة (الأشعة تحت الحمراء).	19
145	انعكاس الطاقة الشمسية عن السطح الخارجي نحو الغلاف الجوي	السهم (س) يمثل الأشعة الشمسية التي تقحك من الغلاف الجوي قبل وصولها للأرض.	19
146	يزداد في الغلاف الجوي مع الزمن، ما يؤدي إلى زيادة متوسط درجة الحرارة ج	من الرسم البياتي، بظهر أن منحني تركيز CO2 ومنحني تغير متوسط درجة الحدارة كلاهما في ارتفاع مع الزمن، مما يدل على علاقة طردية.	24
147	توجد علاقة طردية بين ارتفاع تركيز ثاني أكسيد الكربون والزيادة في درجة الحرارة د	يوضح الشكل وجود علاقة طردية واضحة بعد عام 1980م حيث برتقع المنحنيان ممّا بشكل متسارع.	24
148	i 136500 kg	مكافئ CO2 ≥ كية الأنبمك kg ×21=136500 kg ×2.	25
149	تكاليف التشغيل منخفضة مقارنة بباقي أنواع الطاقة المتجددة	إيجابيك طاقة الحرارة الجوفية؛ التكلفة المذخفصة مقارنة بباهي أنواع الطاقة المتجددة بسبب انخفاض تكاليف التتذييل.	29
150	تحلل مركبات الكلوروفلوروكربون، ما يؤدي إلى التفاعل مع الأوزون	السبب في ذلك هو قدرة الأشعة فوق البقضجية على تحايلها (مركبات CFCs).	23
151	كلاهما طاقة متجددة وصديقة للبينة، ولكن تكاليف بناء المحطات في طاقة المد والجزر ب	طلة الرياح والمد والمجزر من مصادر الطلقة النظيفة، ولكن من سلبيات طاقة المد والجزر أن النكلفة الأولية لهناء محطة توليد الطاقة الكهربانية عالية.	29
152	تتأثر بالأحوال الجوية، وقد تنخفض كميات الطاقة المنتجة أحياثا ج	سلبيات المذقة الشمسية. تثارها بالأحوال المجرية فتقل كميات الطاقة المنتجة.	29