

سؤال و جواب

العلوم

الصف السادس الابتدائي

الجزء الثاني من المقرر

هذه المذكورة مجانية لوجه الله تعالى

و لا يسمح الاقتباس منها

وبيعها على أبناءنا الطلاب

الحقوق محفوظة

من اعداد أ . يوسف البلوي

برزنتيشن علوم المرحلة الابتدائية

<https://t.me/Presentationyosef>

<https://www.tiktok.com/@yosef.alblwi>



برزنتيشن علوم المرحلة الابتدائية

س: ماهو علم الفلك ؟

هو علم يختص بدراسة الكون.

س: ما هو الكون ؟

كل ما هو موجود ويشمل الكواكب منها الأرض ، والنجوم ومنها الشمس ، والأقمار وكل الفضاء.

س: من هو الشخص الذي يدرس الكون ؟

هو الفلكي

س: لماذا يستخدم الفلكي لرؤية الأجرام السماوية ؟

يستخدم المنظار الفلكي وهو جهاز يجمع الضوء ويكبر الصورة.

س: ما أنواع المنظار الفلكي ؟

1-المنظار الفلكي العاكس : فيه مرآتان لتجمیع الضوء القادم من الجرم البعید . ثم ینعکس الضوء عن المرايا قبل وصوله العدسات.

2-المنظار الفلكي الكاسر : تستعمل فيه العدسات لتجمیع الضوء القادم من الجرم البعید وتکبر صورته.

س: كيف ثبت أن الأرض تدور حول نفسه ؟ وكم مدة دورانها ؟

-يستخدم العلماء حاليا الأقمار الاصطناعية للاحظة دوران الأرض من الفضاء.

-تدور الأرض حول محورها دورة كاملة تسمى دورة الأرض اليومية و تستغرق حوالي 24 ساعة . وفي كل دورة تصل إلى مناطق الأرض كميات محددة من ضوء الشمس . ويعاقب الليل والنهار عليها بفترات تختلف على حسب أوقات السنة.

س: بأي اتجاه تدور الأرض ؟

تدور الأرض حول محورها باتجاه الشرق بمعدل 360 درجة كل 24 ساعة . أي 15 درجة كل ساعة.

س: ما هي مناطق التوقيت المعياري ؟

تقسم الأرض إلى 24 منطقة تسمى التوقيت المعياري وكل منطقة عرضها نحو 15 درجة بين خطوط الطول على الأرض.

س: كيف يكون الوقت في كل منطقة ؟

هناك فرق مقداره ساعة واحدة بين كل منطقتي توقيت متجاورتين.

إذا اتجهت شرق علينا أن نقدم الوقت ساعة واحدة بين كل منطقتي توقيت متجاورتين

وإذا اتجهنا غرب علينا أن نؤخر الوقت بين كل منطقتي توقيت متجاورتين.

س: من الذي يساعد الناس على تحديد الوقت والتاريخ ؟

يساعد الناس خط التاريخ الدولي وهو خط الطول 180 درجة . ويكون التاريخ في المناطق الواقعة غرب هذا الخط متأخرا يوما واحدا عن المناطق التي تقع شرقه.

س: ما فضول السنة ؟

يعاقب الشتاء والربيع والصيف والخريف دوريًا خلال السنة . بسبب دوران الأرض حول الشمس.

س: ما سبب تغير الفصول الأربع ؟

يظن الكثير من الناس أن تغير الفصول يرجع إلى تغير المسافة بين الأرض والشمس ، وهذا ليس صحيحا فالسبب الحقيقي هو ميلان محور دوران الأرض ، إذ يميل محور دوران الأرض 23,5 درجة تقريبا وهو ثابت الاتجاه دائمًا

س: كم تستغرق الأرض يوماً لدورانها حول الشمس ؟

تستغرق نحو 365,24 يوما ، والدورة الكاملة للأرض حول الشمس تسمى دورة الأرض السنوية.

س: كيف تؤثر زاوية ميل أشعة الشمس على الظل ؟

إن الاختلافات في ميل أشعة الشمس تؤثر في ظلال الأجسام على الأرض . وفي الشتاء تكون الشمس عمودية تقريبا على سطح الأرض ظهرا فتكون ظلال الأجسام أقصر . وفي الصيف تكون الشمس ظهرا أقل ميلا فتكون ظلال الأجسام أطول.

س: ماهي الأداة القديمة المستخدمة لمعرفة الوقت ؟

هي المزولة الشمسية.

س: لماذا يستخدم العلماء الأقمار الاصطناعية ومسابير الفضاء ؟

للحصول على رؤية واضحة وقريبة لأجرام الفضاء تتبع للعلماء دراستها وتحليلها.

وترسل الأقمار الاصطناعية إلى الفضاء عن طريق رواد فضاء على متن مركبة فضائية

س: ما الاشياء التي تفينا في دراسة القمر ؟

- المناظير الفلكية - المسابر الفضائية - الرحلات الفضائية وهي مصدر معظم المعلومات فقد كانت هناك ست عمليات هبوط على سطح القمر بين أعوام 1969 م و 1972 م.
- توفر عينات من صخور القمر معلومات عن القمر وتاريخه.
- س: هل يوجد هواء على القمر ؟ وهل له مجال مغناطيسي ؟**
- لا يوجد هواء على القمر لأن الشهب المارة بغلافه الجوي لا تحرق.
- ليس للقمر مجال مغناطيسي الآن وربما كان له مجال قديما.

س: ما هي المعلمات الموجودة في سطح القمر ؟

- 1- الفوهات : وهي حفر ناتجة عن اصطدام الأجرام الفضائية بسطح القمر.
- 2- البحار القمرية : تخلو من الماء . وهي ناتجة عن تصادم بعض الأجرام الفضائية الكبيرة بسطح القمر.
- 3- الجبال القمرية -4- الأودية القمرية -5- المناطق المرتفعة.

س: ما الذي يسبب أطوار القمر ؟

سببها تغير موقع الأرض والقمر مما يسبب اختلاف الجزء المضيء من القمر.

س: هل شكل القمر يتغير ؟

لا . لا يتغير شكل القمر ما نراه هو الجزء المضاء من القمر . فالقمر لا يضيء بنفسه وإنما يعكس ضوء الشمس.

س: ما هي أطوار القمر ؟

- 1- المحاق : القمر هنا يقع بين الأرض والشمس - 2 . الهلال الأول : في الأيام 4-5 الأولى من الشهر
- 3- التربع الأول : في الأيام 9-8 - 4- الأحدب الأول : في الأيام 12-13 - 5- البدر : في الأيام 15-16
- 6- الأحدب الأخير : في الأيام 19-20 - 7- التربع الأخير : في الأيام 23-24
- 8- الهلال الأخير : في الأيام 26-27

س: ما المدة التي يستغرقها القمر ليكمل أطواره جميعها؟

29 يوم تقريبا

س: مالمسافة بين الأرض والقمر ؟

حوالى 384000 كيلومتر

س: ما سبب حدوث خسوف القمر ؟

بسبب وقوع الأرض بين الشمس والقمر حيث تجذب أشعة الشمس عن القمر.

وهنالك خسوف جزئي وكلی يحدث للقمر

س: ما سبب حدوث كسوف الشمس ؟

عندما يقع القمر بين الأرض والشمس تمر الأرض في ظل القمر فيحدث الكسوف.

س: ما أنواع الكسوف ؟

هناك كسوف کلي وجزئي يحدث للشمس . ففي الكلي تنجذب أشعة الشمس کليا ويمكن رؤيته من مساحة صغيرة على الأرض لأن ظل القمر صغير نسبيا لحجم الأرض.

س: ما سبب حدوث المد والجزر ؟

يحدث المد والجزر بسبب التجاذب بين الأرض والقمر.

والجاذبية قوة سحب تنشأ بين جميع الأجسام.

س: ماذا يحدث عندما يكون القمر محاقا ؟

يحدث مد وجزر عالي

س: ما هو النجم ؟ وما هي المجموعة النجمية ؟

النجم : كة ضخمة من الغازات الملتهبة المتربطة بفعل الجاذبية . فهي تضيء من ذاتها .
المجموعة النجمية : تجمع من النجوم يأخذ شكلًا معينا في السماء .

س: ما فائدة النجوم ؟

نستفيد منها في تحديد الجهات.

س: ما أقرب النجوم للأرض ؟

الشمس : وتبعد أكثر من 149000000 مليون كم -2 يلي الشمس قنطورس ويبعد عنا حوالي 40 ترليون كم.

س: ما وجة الاختلاف بين النجوم (خصائصها) ؟

تختلف النجوم بعضها عن بعض في خصائصها :

1- حجمها 2- ألوانها/ سطوعها 3- درجات حرارتها 4- بعدها عن الأرض .

س: على ماذا تدل ألوان النجوم ؟

1- الألوان الحمراء والبرتقالية تدل على النجوم الأقل حرارة -2 واللون الأصفر يدل على النجم الأسخن.

3- أما اللون الأبيض المزرك فيدل على النجوم الأكثر سخونة . مثل نجم الرجل الجبار.

س: ما سبب اختلاف خصائص النجوم ؟

السبب أن للنجوم دورات حياة حيث يولد النجم ويكبر ثم يتلاشى.

س: ما هي المجرة ؟

مجموعة كبيرة جدا من النجوم التي ترتبط معا بالجاذبية.

س: ما هي أشكال المجرات ؟

1- المجرة غير المنتظمة : ليس لها شكل محدد وتشبه الغيمة ومعظمها من الغبار والغاز.

2- المجرة اللولبية : تبدو كالدوامة وهي غالبا تحوي كمية من الغبار.

3- المجرة الاهلية : شكلها بيضاوي . وتتأكد تخلو من الغبار.

س: ماذا تعرف عن مجرة درب التبانة ؟

هي مجرتنا وهي مجرة لولبية الشكل . تدور النجوم فيها ومنها الشمس.

س: ما الانفجار العظيم ؟

يعتقد العلماء أن المجرات كانت قريبة بعضها من بعض في بداية نشأة الكون . وكان الكون صغيرا وكثيفا ودرجة حرارته عالية ، وقد بدأ بالتمدد فجأة وهذا التمدد أطلق عليه الانفجار العظيم.

س: ما هو السديم ؟

كميات ضخمة من الغازات والغبار.

س: كيف تغير تركيب الغلاف الجوي الأصلي للأرض إلى الغلاف الجوي الحالي ؟

فقد الغلاف الجوي الأصلي الهيدروجين والهيليوم ، واستبدلها بغازات النيتروجين وثاني أكسيد الكربون ثم أضيف الأكسجين بعد ظهور النباتات.

اسئلة و اجابة الفترة الرابعة

س : ما المقصود ب المادة - الكتلة - الوزن - الحجم - الكثافة ؟ و ما هي وحدة قياسها المادة : كل شيء له كتلة و حجم.

الكتلة : كمية المادة في الجسم. **الكتلة :** تفاص بالجرام أو الكيلو جرام $1000 \text{ جرام} = 1 \text{ كيلو جرام.}$

الوزن : مقدار سحب الجاذبية للجسم. **الوزن :** يقاس بالنيوتن.

الحجم : الحيز الذي يشغل الجسم **الحجم :** حجم السوائل باللتر أو المللتر $1000 \text{ مللتر} = 1 \text{ لتر.}$ أما **حجم الصلب** يقاس السنتيمتر المكعب **الكتافة :** مقدار الكتلة في حجم معين **الكتافة :** تفاص بالجرام لكل سنتيمتر مكعب.

س: كيف يمكننا أن نحسب الحجم ؟

-**قياس حجم جسم منتظم** **الحجم = الطول × العرض × الارتفاع**

-**قياس حجم جسم صلب غير منتظم**

يتم غمره بماء موضوع بمخار مدرج ونحسب التغير في ارتفاع الماء . حيث أن مقدار ارتفاع الماء المزاح بالمللترات يشير إلى حجم الجسم.

س: عدد حالات المادة مع ذكر صفاتها ؟

1-حالة صلبة : لها شكل ثابت ، وتشغل حيز محدد وهي الحالة الأكثر كثافة للمادة . وحركة جزيئاتها محدودة جدا.

2-حالة سائلة : ليس لها شكل محدد ، وتأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه . والجزيئات في السوائل متوازنة التباعد وتزداد كثافة السائل عند تحوله للمادة الصلبة.

3-الحالة الغازية : ليس لها شكل محدد ، تشغل أي حيز توضع فيه ، جزيئاتها في حركة مستمرة ، وتنشر في كل مكان.

س: كيف نحسب الكثافة ؟

بقانون الكثافة = الكتلة ÷ الحجم .

س: ما المقصود بالطفو ؟

إذا كانت قوة الطفو أكبر من وزن الجسم فإن الجسم يطفو. أو يطفو الجسم عندما تكون كثافته أقل من كثافة السائل.

س: عل : تطفو السفن الكبيرة على الماء ؟

يمكن جعل أي شيء يطفو إذا غيرنا كتلته وحجمه بحيث تتغير كثافته.

س: عل : يطفو الزيت فوق الماء ؟

لأن الزيت أقل كثافة من الماء

س: ما الخصائص الفيزيائية ؟ مع التمثل ؟

هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة وأصل المادة. مثل: **الكتافة** واللون والقساوة والمغناطيسية ودرجة الغليان والملمس.

س : ما المواد الموصولة ؟ وما المواد العازلة ؟

الموصولة هي صفة فيزيائية للمواد تصف قدرتها على توصيل الحرارة والكهرباء

الموصول : يسمح بمرور الحرارة والتيار الكهربائي مثل الفلزات (الحديد ، النحاس ، الذهب ، الفضة

والعزل : لا يسمح بمرور الحرارة ولا التيار الكهربائي مثل اللالفلزات (الزجاج والبلاستيك والمطاط

س : ما المخلوط ؟

خلط مادتين أو أكثر دون أن تكونان مادة جديدة.

س : مالفرق بين المركب والمخلوط ؟

المركب اتحاد عنصرتين أو أكثر تحدا كيميائيا.

أما **المخلوط** خلط مادتين أو أكثر دون حدوث تفاعل كيميائي.

فالحديد مثلا مع الكبريت مخلوط يمكن فصله بالمغناطيس- بينما عند حدوث تفاعل كيميائي بين الحديد والكبريت ينتج مادة جديدة تسمى **كبيريتيد الحديد.**

س: ما أنواع المخالفات ؟

- 1- **المخالفات غير المتجلسة** : وهي المخالفات التي يمكن تمييز بعضها عن بعض . مثل السلطة والملح مع الرمل والمكسرات والتربا مع الماء...
 2- **مخاليف متجلسة** : لا يمكن تمييز مكوناتها . كالحليب والعطر والهواء ومحلول الماء والسكر وأغلب منتجات الطعام.

س: ماهي المخالفات : المعلق - المستحلب - الغروي ؟

- **المعلق** : مخلوط مكون من أجزاء ينفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت . مثل الرمل والماء أو الدقيق والماء.
 - **المستحلب** : مخلوط متجلس يتكون من سائلين لا يذوبان ولا يمتزجان معا . كمعاجين الأسنان والعديد من منتجات الطعام.
 - **الغروي** : مخلوط متجلس تكون فيه جزيئات مادة مشتتة خلال مادة أخرى . ويتكون من مادة صلبة في سائل . كالضباب.

س: مالفرق بين الغروي والمحلول ؟

كلاهما محلالي متجلسة لكن دقائق أو جزيئات محلول أصغر من دقائق المواد الغروية.

س: ماهو محلول ؟

منزج مادتين أو أكثر مزجا تماما - أي مادة تذوب في مادة أخرى.

س: مما يتكون محلول ؟

من 1- **مذيب** : وهو الماء 2- **مذاب** : وهي المادة التي تذوب في المذيب.

س: اذكر أمثلة على محلالي ؟

- 1- سائلة : الملح في الماء - السكر في الماء - مسحوق العصير في الماء.
 - 2- محلالي صلبة : معظم السبائك فهي تصهر وتمتزج معا - فصهر النحاس مع القصدير ينتج عنه سبيكة برونز.

س: كيف يمكن فصل المخالفات ؟

- 1- باليد : كالفاوكه والمكسرات والسلطة - 2- بالمغناطيس : برادة الحديد مع التراب - 3- الطفو : تطفو المواد الخفيفة فوق الماء ويسهل فصلها
 4- الترشيح : الماء مع التراب أو الدقيق مع الماء - 5- الترشيح : باستخدام الورق أو المنخل كفصل الرمل عن الماء نهائيا.
 6- التبخير : يتبخير الماء عن محلول الملح ويبقى الملح الصلب - 7- التقطر : تكثيف المادة بعد التبخير للاستفادة منها.

س: مالفرق بين التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي ؟

التغير الفيزيائي لا ينتج عنه مواد جديدة كتكسير الزجاج وتمزق الورق
 التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة تختلف عن خصائص المواد الأصلية كصدأ الحديد واحتراق الورق.

س: اذكر بعض الدلائل على حدوث تغير كيميائي ؟

تنطلق حرارة أو ضوء - تخرج غازات - يتغير اللون - تظهر فقاعات.

س: ماذا يحدث عند احتراق الفحم ؟

جزيئات الأكسجين في الهواء ترتبط مع ذرات الكربون مكونة غاز ثاني أكسيد الكربون. (CO_2)

س: هل التغيرات الكيميائية ضارة ؟

بعضها مفيدة وبعضها ضار من المفيدة لنا : هضم الطعام وطبخ الطعام وخبز العجين وتزود وسائل المواصلات بالطاقة اللازمة لتحريكها.
 ومن الضار : صدأ الحديد - الحرائق بمختلف أشكالها ، عفن الخبز والاطعمة.

س: ما يتكون التفاعل أو التغير الكيميائي ؟

- 1- **مواد متفاعلة** : موجودة قبل حدوث التغير الكيميائي - 2- **مواد ناتجة** : تنتج عن التغير الكيميائي.

س: بماذا يوصف التفاعل الكيميائي ؟

يوصف بصورة رمزية باستخدام المعادلة الكيميائية.

س: ماذا تستعمل المعادلة الكيميائية ؟ مع ذكر مثال ؟

تستعمل الحروف والأرقام للدلالة على كميات المواد المتفاعلة والناتجة . ويفصل السهم بين المواد المتفاعلة جهة ذيل السهم ، والناتجة جهة رأس السهم .

مثلاً :



س: ما هو قانون حفظ الكتلة ؟

يعني المادة لا تفني ولا تستحدث من العدم خلال التفاعل الكيميائي وإنما تحول من شكل إلى آخر.

س: ما هي أنواع التفاعلات الكيميائية ؟

1- تفاعل الاتحاد : يحدث عندما ترتبط عناصر أو مركبات معاً لتكوين مركبات جديدة.

مثلاً مركب الماء : ارتبط الهيدروجين مع الأكسجين وكونا الماء: $O_2 + H_2 \rightarrow H_2O$

2- تفاعل التحلل الكيميائي :

عن طريق تفكيك مركبات معقدة إلى مواد أبسط كهضم الطعام

مثلاً : تفكيك حمض الكربونيك إلى غاز ثاني أكسيد الكربون وماء $H_2CO_3 \rightarrow CO_2 + H_2O$

3- تفاعل الإحلال : يحدث عندما تتبادل العناصر أو الجزيئات أماكنها.

مثلاً : تفاعل حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم ينتج عنه (=) كلوريد الصوديوم + ماء:

$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ كلوريد الصوديوم : هو ملح الطعام.

س: ما الذي يؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي ؟

1- درجة الحرارة - 2- التركيز والضغط - 3- مساحة سطح المواد المتفاعلة.

س: ماهي التفاعلات الطاردة للحرارة والماصة للحرارة ؟

الطاردة للحرارة : هي التي تطلق الطاقة كاحتراق الشمعة

الماصة للحرارة : تفاعلات تحتاج إلى مصدر طاقة - وإذا توقف عنها المصدر توقف عن التفاعل كعملية البناء الضوئي.

س: ما الخصائص المختلفة للعناصر ؟

1- لها خصائص فيزيائية : الكثافة ، اللون ، اللمعان ، التوصيل للحرارة والكهرباء ، درجة الغليان والتجمد.

2- خصائص كيميائية : تصف طريقة التفاعل للعناصر مع عناصر أخرى.

س: كيف تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري ؟

اعتماداً على خصائصها الفيزيائية والكميائية.

س: كم صنفت العناصر ؟

صنفت إلى 1- فلزات : فلزات قلوية ، وفلزات قلوية ترابية ، وفلزات انتقالية 2- . الالفلزات 3- . شبه الفلزات

س: حدد موقع كل من الفلزات والالفلزات وشبه الفلزات في الجدول الدوري ؟

1- الفلزات : تحمل اللون الأزرق . والفلزات القلوية تقع في الجانب الأيسر البعيد من الجدول الدوري تحت الهيدروجين - والفلزات القلوية الترابية

تقع عن يمين الفلزات القلوية مباشرة - والفلزات الانتقالية تقع في وسط الجدول الدوري.

2- الالفلزات : تقع في الجانب الأيمن من الجدول الدوري وتحمل اللون الأصفر .

3- شبه الفلزات : تقع عن يسار الالفلزات مباشرة وتحمل اللون الأخضر .

ملاحظة / قد تختلف ألوان جدول العناصر من كتاب إلى آخر

س: ماهي خصائص الفلزات والالفلزات وشبه الفلزات ؟

1- الفلزات : لها بريق ولمعان - توصل الحرارة والكهرباء - قابلة للتشكل .

الفلزات القلوية (لينة) - الفلزات القلوية الترابية (خفيفة) - والفلزات الانتقالية (قاسية وتفاعل ببطء مع العناصر الأخرى.)

2- الالفلزات : معظمها لا يوصل الحرارة والكهرباء - غير قابلة للتشكل وسهلة الانكسار - ليس لها بريق ولمعان.

3- شبه الفلزات : شبه موصولة للحرارة والكهرباء توصل الكهرباء عند درجات الحرارة العالية . غير قابلة للتشكل.

س: اذكر أمثلة على الفلزات والالفلزات وأشباه الفلزات ؟

الفلزات : القلوية مثل الصوديوم والبوتاسيوم - القلوية الترابية مثل الكالسيوم والماغنيسيوم - الانتقالية مثل الذهب والزنك والنحاس والحديد والفضة.

الالفلزات : من الغازات (الأكسجين والهيدروجين والكلور والنيدروجين) - من الصلب (الكبريت والكريون واليود) من السائل (البرومين).

شبه الفلزات : مثل السيلikon والبورون.

س: اذكر بعض استخدامات العناصر في الفلزات والالفلزات وأشباه الفلزات ؟

الفلزات :

-**الذهب والفضة** : تستخدم في صناعة الحلي والمجوهرات -

-**الكالسيوم والماغنيسيوم** : عنصران أساسيان للمخلوقات الحية

-**الحديد** : يستخدم في البناء

-**النحاس** : في صناعة الأسلامك الكهربائية.

الالفلزات

-**الهيليوم** : يستخدم في البالونات.

-**الارجون** : يستخدم في المصابيح الكهربائية . (الأكسجين) : في التنفس . (الكلور) : في تعقيم المياه.

أشباه الفلزات

السليكون وبقية أشباه الفلزات تستعمل في صناعة الآلات ورائق الحاسوب والدوائر الكهربائية.

س: ما هي الغازات النبيلة ؟

هذه الغازات لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية . ولها استعمالات كثيرة ذكرنا بعضها .
والغازات النبيلة هي : الهيليوم والارجون والنيون ... الخ. وتقع هذه العناصر في الجهة اليمنى من الجدول الدوري.

س: اذكر مثال على فلز سائل ؟

الرئيسي

س: ما الأحماض ؟ وما القواعد ؟

الأحماض : مواد لاذعة وحارقة عند لمسها تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء . وتتفاعل مع الفلزات مكونة غاز الهيدروجين.

القواعد : مواد ذات طعم مر وملمس لزج كالصابون . وتحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء .

ورق تباع الشمس

س: اذكر بعض الأمثلة على الأحماض والقواعد ؟

الأحماض: مثل الليمون وهو حمض ضعيف . وحمض الكربونيك وحمض الهيدروكلوريك وحمض الستريك.

القواعد: مثل أغلب مشتقات الصابون والمنظفات المنزلية ومنظفات المجاري.

س: كيف يمكن الكشف عن الأحماض والقواعد ؟

1-**التذوق** من الطرائق المستعملة لكنه طريقة خطيرة .

2-**الكواشف** : مواد يتغير لونها عند إضافة الحمض أو القاعدة مثل ورق تباع الشمس وعصير الكرنب.

س: كيف يمكن معرفة إذا كان الحمض والقاعدة قوي أو ضعيف ؟

عن طريق مقياس الرقم الهيدروجيني مبتدئا من الصفر وحتى رقم 14 .

فالمواد التي أقل من سبعة أحماض - والمواد الأكثر من سبعة قواعد .

أما المواد ذات الرقم الهيدروجيني المساوي لسبعة فهي متعادلة (لا حمض ولا قاعدة) كالماء .

س: ما استعمالات الأحماض والقواعد ؟

الأحماض : الأحماض القوية في صناعة البلاستيك والأنسجة . وحمض الهيدروكلوريك يحلل الطعام أثناء الهضم .

القواعد : تستعمل القواعد القوية في البطاريات وفي صناعة المنظفات .

س: ما هو الملح ؟ وما رقمه الهيدروجيني ؟

الملح مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة .

ورقامه الهيدروجيني 7 ويعني أنه متعادل لاحمض ولا قاعدة كالماء . مثل كلوريد الصوديوم وكبريتات الماغنيسيوم .

س: ما هو الموقع ؟
هو المكان الذي يوجد فيه الجسم.

س: ما الحركة ؟ وما الأشياء المتحركة في الكون ؟
الحركة : هي تغير موقع الجسم بمرور الزمن . كل الأشياء بما في ذلك الكون تتحرك بالنسبة لبعضها البعض.

س: ما الإطار المرجعي ؟
الإطار : ما يحيط بالأشياء والإطار المرجعي : مجموعة أجسام تمكни من قياس الحركة أو تحديد الموقع بالنسبة لها.

س: كيف تصف أن الشخص الذي يجلس في السيارة يتحرك ؟
تبعد الأشياء للشخص الذي في السيارة متحركة لأنها يتحرك بالنسبة لها.

س: هل الكتاب على الطاولة يتحرك ؟
يبدو ساكنا لكنه متحرك بالنسبة للشمس . لأن الأرض تدور حول الشمس..

س: ما السرعة ؟
مقدار التغير في المسافة بمرور الزمن.

س: بماذا تقام السرعة ؟
م/ث - كم/ساعة

س: ما الحيوان الأسرع ؟
هو النسر سرعته ٣٣ م / ثانية أي تساوي ١١٨ كم / ساعة. الفهد أسرع الثدييات تبلغ سرعته ٣٠ م / ثانية أي تساوي ١٠٨ كم / ساعة.

س: كيف نحسب السرعة والمسافة ؟
نحسب السرعة بالقانون : المسافة ÷ الزمن . نحسب المسافة : المسافة = السرعة × الزمن.

س: ما السرعة المتجهة ؟
هي السرعة التي تقيس سرعة الجسم واتجاه حركته.

س: تبعد مدينة جدة عن الرياض ٩٥٠ كم . ما السرعة المتجهة الالزام للطائرة للوصول من جدة إلى الرياض خلال ساعتين ؟
السرعة = المسافة ÷ الزمن السرعة = $2 \div 950 = 475$ كم / ساعة باتجاه الشرق.

س: مالتسار ؟ والتباطؤ ؟
معناهما : التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن.

س: مالفرق بين التسارع والتباطؤ ؟
التسارع زيادة السرعة بمرور الزمن والتباطؤ تناقص السرعة بمرور الزمن

س: تنطلق سيارة من السكون وتكتسب كل ثانية واحدة سرعة مقدارها ٥ م / ثانية . كم تبلغ سرعتها بعد مرور ٤ ثوان ؟
السرعة = التسارع × الزمن السرعة = $4 \times 5 = 20$ م / ثانية

س: متسارع سيارة وصلت لسرعة ١٥٠ م / ثانية شمالي في ٥ ثوان ؟
التسارع = السرعة ÷ الزمن التسارع = $150 \div 5 = 30$ م / ثانية شمالي

س: ما القوة ؟ وما هي وحدة قياسها ؟
هي أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر وحدة قياسها النيوتن

س: كيف تنشأ القوى ؟
1- عند وجود تلامس بين الأجسام مثل دفع العربة أو رمي الكرة ٢- قوى أخرى تؤثر دون وجود تلامس بين الأجسام . مثل قوة المغناطيس

س/ لماذا تطفو بعض الأجسام فوق الماء ؟
لأنها تتعرض لقوة دفع كبيرة من الماء ناتجة عن اختلاف الكثافات.

س/ هل نستفيد من القوى ؟ كيف ؟
نعم ، نستعمل القوى لتحريك الأجسام أو زيادة سرعتها ، أو تغيير من اتجاه حركتها أو تبطئها أو توقفها.

س: ما الجاذبية ؟
قوة تجذب جميع الأجسام بعضها في اتجاه بعض.

س/ ما الذي يؤثر في الجاذبية ؟
1- كتلة الجسم : كلما زادت الكتلة زادت قوة الجذب - 2 . المسافة : كلما زادت المسافة تقلل قوة الجذب.

س: ما الاحتكاك ؟
قوة تمنع الجسم من التحرك بسهولة على سطح جسم آخر . تعريف آخر : قوة تعيق حركة الأجسام ، تنشأ بين سطحي جسمين متلامسين.

س: ما الذي يؤثر في مقدار الاحتكاك ؟
خشونة السطح - مقدار تلاصق الجسمين ووزنها.

س: ما القوى المتزنة ؟ والقوى غير المتزنة ؟
القوى المتزنة : قوى تؤثر في جسم دون أن تغير من حركته. القوى غير المتزنة : قوة تغير حركة الجسم.

س: ما هو قانون نيوتن الأول (القصور الذاتي) ؟
الجسم الساكن يبقى ساكنا ، والجسم المتحرك يبقى متحركا بنفس السرعة والاتجاه مالم تؤثر عليه قوة غير متزنة.

س: ما هو قانون نيوتن الثاني ؟
إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فإنها تكسبه تسارعا في اتجاهها ، ويزداد بزيادة القوة غير المتزنة.

س: ما هو قانون نيوتن الثالث ؟
لكل فعل رد فعل مساو له في المقدار ومعاكس له في الاتجاه

س: ما الكهرباء ؟ وما الكهرباء الساكنة ؟
الكهرباء : شكل من أشكال الطاقة وهي حركة الالكترونات.
الكهرباء الساكنة : تراكم الشحنات الكهربائية على سطوح الأجسام . سواء موجبة (بروتونات) أو سالبة (الكترونات).

س: ماذا تعني الصدمة الكهربائية ؟ وماذا يحدث عندما تصاب بصدمة كهربائية ؟
الصدمة الكهربائية : هي تفريغ للكهرباء التي تدخل الجسم . عندما تصاب بصدمة كهربائية تنتقل الالكترونات بيني وبين جسم آخر.

س: متى يكون الجسم متعدلا كهربائيا ؟
إذا كان له العدد نفسه من البروتونات والالكترونات..

س: ما هو التأريض ؟
منع تراكم الشحنات الزائدة على الأجسام الموصولة وتفرি�غها بالأرض.أو نقل الشحنات الكهربائية من جسم إلى آخر أكبر بكثير ، مثل الأرض.

س: عرف كل من : التيار الكهربائي - الدائرة الكهربائية ؟
التيار الكهربائي : سريان الكهرباء في موصل . الدائرة الكهربائية : مرور التيار الكهربائي في مسار مغلق.

س: ماذا يحدث لو لم تكن هناك مقاومة كهربائية ؟
ستنتقل الكهرباء في الدائرة دون مقاومة و يحدث تماس كهربائي.

س: بماذا يقاس التيار الكهربائي ؟

يقاس التيار الكهربائي بالأمبير تفاصيل الطاقة الكهربائية بالجول

س: ما أقسام الدائرة الكهربائية ؟

مصابح كهربائية - أسلاك موصولة - قاطع - مولد كهربائي (بطارية).

س: ما أنواع الدوائر الكهربائية ؟

1- دائرة على التوالي : مسار مغلق واحد يسري فيه التيار الكهربائي.

2- دائرة على التوازي : تسري الكهرباء في جميع المسارات وفي الوقت نفسه.

س: ماذا يحدث إذا فصل التيار الكهربائي في أحد مسارات الدائرة على التوازي ؟

يتوقف سريان التيار في هذا المسار ، ويستمر سريانه في المسارات الأخرى. معلومة : ينتقل التيار الكهربائي بسرعة تعادل سرعة الضوء تقريريا

ماذا يجذب المغناطيس ؟

يجذب الحديد أو أي شيء مصنوع منه.

المواد المغناطيسية : هي المواد التي يجذبها المغناطيس نحوه بشدة كالحديد ، والنحاس ، والنikel ، والكروم والألمونيوم وغيرها...

المواد غير المغناطيسية : وهي المواد التي لا تنجذب نحو المغناطيس ، مثل الخشب والزجاج والورق والهواة وغيرها ...

ما هي أشكال المغناطيس ؟

١- شكل حذوة فرس . ٢- شكل حرف u . ٣- شكل مستقيم . ٤- شكل قرص .

أين تتركز قوة المغناطيس ؟

تركز في طرفيه أو قطبيه . ويسمى طرفا المغناطيس قطبي المغناطيس

ما هي أقطاب المغناطيس ؟ ولماذا سميت بهذا الاسم ؟

١- القطب الشمالي : لأنّه يتوجه إلى الشمال ٢- القطب الجنوبي : لأنّه يتوجه إلى الجنوب

س: لماذا يتوجه القطب الشمالي لمغناطيس حزير الحركة إلى الشمال الجغرافي دائمًا ؟

وذلك لوجود مواد مغناطيسية في جوف الأرض ممتدة من الشمال إلى الجنوب تؤثر على أقطاب المغناطيس التي على سطح الأرض فتتجه أقطابها الشمالية إلى الشمال الجغرافي .

س: ما البوصلة ؟

إبرة مغناطيسية حزير الدوران تتجه إلى الشمال من فوائد البوصلة : معرفة الجهات الأصلية ...

س: ما هي طرق حفظ المغناطيس ؟

يجب أن نضع أقطاب المغناطيس المختلفة متلامسة ونضع قطعة حديد تصل بينهما حفظ المغناطيس بعيداً عن الحرارة.

س: ما هو المقصود بالمجال المغناطيسي ؟

هو المحيط الذي يظهر فيه أثر المغناطيس . وتزداد قوته عند قطبيه وتقل كل ما ابتعدنا عنهم.

س: ما هي خصائص المغناطيس ؟

المغناطيس له قطبين أحدهما شمالي والآخر جنوبي

تزداد قوة جذب المغناطيس للمواد المغناطيسية عند طرفيه

الأقطاب المغناطيسية المختلفة تتجاذب والأقطاب المغناطيسية المتشابهة تتنافر .

يجذب المغناطيس بعض المواد وتسمى المواد المغناطيسية

كيف تصنع مغناطيساً ؟**هناك طريقتان لصنع المغناطيس :**

عن طريق ذلك قطعة من الحديد بالمغناطيس

بتمرير تيار كهربائي في سلك ملفوف على قطعة حديد.