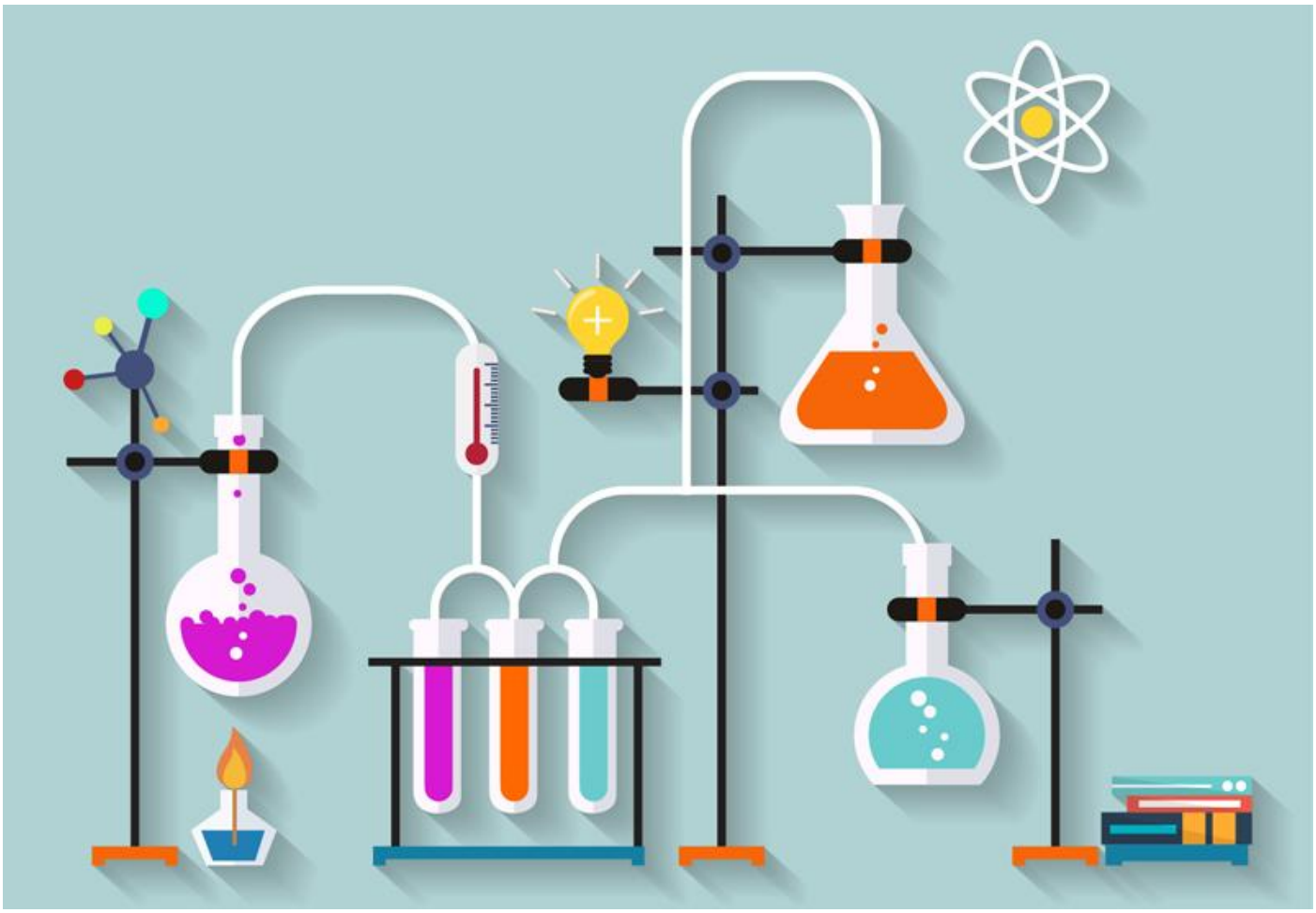
المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم القويعية مدرسة عنان الابتدائية	رؤية VISION 2030 المملكة العربية السعودية KINGDOM OF SAUDI ARABIA	وزارة التعليم Ministry of Education

مراجعة مادة العلوم للصف السادس الابتدائي للفصل الدراسي الثالث

إعداد المعلم / عبدالله محمد القحطاني



١-الخصائص الفيزيائية للمادة

١ – مقدار كتلة المادة في الجسم:		
الكتلة	الوزن	الحجم
٢ – قياس مقدار جذب الأرض للجسم:		
الحجم	الكتلة	الوزن
٣ – الحيز الذي يشغله الجسم يسمى:		
الوزن	الحجم	الكتلة
٤ – لها شكل محدد وتشغل حيزاً محدداً هي المادة:		
الصلبة	السائلة	الغازية
٥ – ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه:		
الصلبة	الجامدة	السائلة
٦ – ليس لها شكل محدد وتشغل أي حيز توضع فيه وتنتشر جزيئاتها في كل اتجاه:		
السائلة	الغازية	الصلبة
٧ – حركة دقائق المادة محدودة جداً وتهتز في مكانها هي في الحالة:		
الصلبة	الغازية	السائلة
٨ – جزيئاتها في حركة مستمرة وتنتشر في كل اتجاه هي المادة:		
السائلة	الغازية	الصلبة
٩ – الماء عندما يتجمد يصبح:		
أقل كثافة	أكثر كثافة	لا تتغير كثافته
١٠ – هي الحالة الأقل تماسكاً وكثافةً بين حالات المادة:		
الصلبة	السائلة	الغازية
١١ – هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين:		
الوزن	الكثافة	الحجم
١٢ – وحدة قياس الكتلة:		
جم/سم٣	جم	سم
١٣ – كثافة الماء ١جم/سم٣ وكثافة الفولاذ ٧,٨جم/سم٣ إذا رمينا قطعة من الفولاذ في الماء فإنها:		
تذوب	تغوص	تطفو
١٤ – تطفو بالونات الهيليوم في الهواء لأن:		
كثافة الهيليوم = كثافة الماء	كثافة الهيليوم أكبر من كثافة الماء	كثافة الهيليوم أقل من كثافة الماء
١٥ – صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة وتميز المواد بعضها عن بعض هي:		
الخصائص الفيزيائية	الخصائص الكيميائية	خصائص المواد
١٦ – أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة:		
القساوة	القابلية للاشتعال	درجة الغليان
١٧ – ما الخاصية التي تحدد إمكانية انغمار جسم صلب في سائل؟		
اللون	الكتلة	الكثافة

٢-الماء والمخاليط

١٨ – مادتان مختلفتان أو أكثر تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية هي:		
المخلوط	العنصر	المركب
١٩ – مخلوط مكون من أجزاء ينفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت إذا ترك المخلوط ساكناً هو:		
الغروي	المعلق	المتجانس
٢٠ – مخلوط تكون فيه دقائق مادة مشتتة أو منتشرة خلال مادة أخرى مسببة منع مرور الضوء من خلاله هو:		
المعلق	الساكن	الغروي
٢١ – الرمل والماء مثال على المخلوط:		
المعلق	الغروي	المتجانس
٢٢ – الدم مثال على المخلوط:		
المتجانس	الغروي	المعلق
٢٣ – مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى ، وتكون خصائص جميع أجزاءه متشابهة :		
المعلق	الغروي	المحلول
٢٤ – يتكون المحلول من :		
المذيب والمذاب	مذاب فقط	مذيب فقط
٢٥ – مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى :		
الملح والماء	السبيكة	السلطة
٢٦ – تسمى أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول:		
الذائبية	المذاب	المذيب
٢٧ – من العوامل التي تؤثر في ذائبية بعض في محلول:		
تبريد المحلول	ترك المحلول دون تحريك	تفتيت دقائق المذاب إلى دقائق أصغر
٢٨ – يمكن فصل مخلوط برادة الحديد والرمل باستخدام:		
الطفو	المغناطيسية	التبخر
٢٩ – يمكن فصل المواد المختلفة الحجم عن بعضها باستخدام:		
المنخل	التقطير	الطفو
٣٠ – عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكاثف هي:		
الترشيح	النخل	التقطير
٣١ – مخلوط الملح والماء هو:		
مخلوط متجانس	سبيكة	مخلوط غير متجانس

٣-التغيرات الكيميائية

٣٢ – قوة تجعل الذرات تترابط مع بعضها البعض:		
التغير الكيميائي	الرابطة الكيميائية	الخصائص الكيميائية
٣٣ – تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية:		
تغير فيزيائي	تغير حالة المادة	تغير كيميائي
٣٤ – من العلامات التي قد تدل على حدوث التغير الكيميائي:		
تصاعد الغازات	تغير في الشكل	التبخر
٣٥ – من أمثلة التغير الكيميائي:		
قطع الخشب	تجمد الماء	هضم الطعام
٣٦ – المواد الموجودة قبل حدوث التغير الكيميائي تسمى:		
المواد المتغيرة	المواد المتفاعلة	المواد الأولية
٣٧ – المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى:		
المواد الناتجة	المواد النهائية	المواد المتكونة
٣٨ – تستعمل الحروف والأرقام للدلالة على كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة التي يعبر عنها التفاعل الكيميائي		
المعادلة العلمية	المعادلة الفيزيائية	المعادلة الكيميائية
٣٩ – في المعادلة الكيميائية الذي يظهر جهة ذيل السهم هي:		
المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	الطاقة
٤٠ – المادة لا تفنى ولا تستحدث خلال التفاعل الكيميائي وإنما تتحول من شكل إلى آخر هو:		
قانون حفظ الطاقة	قانون حفظ الكتلة	قانون التفاعل
٤١ – عندما يتحد عنصران أو مركبان لإنتاج مركب جديد يحدث:		
تفاعل التحلل	تفاعل الإحلال	تفاعل الاتحاد
٤٢ – عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها يحدث:		
تفاعل التحلل	تفاعل الاتحاد	تفاعل الإحلال
٤٣ – عندما تتبادل العناصر أو الجزيئات أماكنها ويتكون مركب جديد يحدث:		
تفاعل الاتحاد	تفاعل الإحلال	تفاعل التحلل
٤٤ – يسبب زيادة سرعة التفاعل الكيميائي:		
خفض درجة الحرارة	تقليل الضغط والتركيز	زيادة درجة الحرارة
٤٥ – تفاعل يطلق طاقة ويستمر في إطلاق الطاقة من لحظة بدء التفاعل حتى يتوقف يسمى:		
طارد للطاقة	ماص للطاقة	جاذب للطاقة
٤٦ – تفاعل يحتاج إلى مصدر طاقة مستمر ليستمر التفاعل يسمى:		
منتج للطاقة	ماص للطاقة	طارد للطاقة
٤٧ – من أمثلة التفاعلات الماصة للحرارة:		
احتراق الخشب	عملية البناء الضوئي	هضم الطعام
٤٨ – أي مما يلي ليس تغيراً كيميائياً:		
احتراق الخشب	فساد البيض وتصبح رائحته كريهة	اختلاط السكر بالماء
٤٩ – مثال على تفاعل التحلل:		
تكون ثاني أكسيد الكربون والماء من حمض الكربونيك	تجمد الماء وتكوين الجليد	تفاعل الحديد والأكسجين لتكوين أكسيد الحديد

٤-الخصائص الكيميائية

٥٠ – تصف طريقة تفاعل المادة مع مواد أخرى هي:		
الخاصية الفيزيائية	الخاصية الكيميائية	الخاصية العلمية
٥١ – تقع في العمود الأول من يسار الجدول الدوري وهي عناصر لينة وتكون المركبات بسهولة بتفاعلها مع مواد أخرى ولا توجد منفردة في الطبيعة هي:		
فلزات انتقالية	فلزات قلوية	فلزات قلوية أرضية
٥٢ – تشكل مجموعة كبيرة من العناصر تقع في وسط الجدول الدوري ومعظمها قاسية وهي لامعة وتتفاعل ببطء مع المواد الأخرى هي:		
الفلزات القلوية الأرضية	اللافلزات	الفلزات الانتقالية
٥٣ – تشترك في خصائصها مع الفلزات واللافلزات وهي شبه موصلة للكهرباء وتدخل في صناعة رقائق الحاسوب والدوائر الكهربائية هي:		
أشباه الفلزات	الفلزات	اللافلزات
٥٤ – لها خصائص عكس خصائص الفلزات ويوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات أو مواد صلبة هشة سهلة الانكسار ومعظمها لا توصل الحرارة والكهرباء هي:		
الفلزات	أشباه الفلزات	اللافلزات
٥٥ – عناصر من اللافلزات لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية تسمى:		
الهالوجينات	الغازات النبيلة	أشباه الفلزات
٥٦ – مواد حارقة عند لمسها وتتفاعل مع الفلزات مكونةً غاز الهيدروجين وتحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء هي:		
الأحماض	القواعد	الكواشف
٥٧ – طعمها مر وملمسها صابوني وهي تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء هي:		
الكواشف	الأحماض	القواعد
٥٨ – مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ومنها تباع الشمس وعصير الكرنب الأحمر هي:		
المواد الحمضية	الكواشف	المواد القاعدية
٥٩ – تستعمل في إنتاج البلاستيك والأنسجة ومن أمثلتها : الكبريتيك والنيتريك :		
الأحماض	القواعد	الكواشف
٦٠ – إذا كان طعم العصير حمضياً ، فماذا أتوقع أن تكون قيمة الرقم الهيدروجيني في العصير:		
أكبر من ٧	٧	أقل من ٧
٦١ – مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة :		
الستريك	الملح	هيدروكسيد الصوديوم
٦٢ – أين تقع المواد المتعادلة مثل الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني ؟		
٧	صفر	١٤

٥-الحركة

٦٣ – المكان الذي يوجد فيه الجسم ويمثل حركة الجسم :		
الحركة	المكان	الموقع
٦٤ – تغير في موقع الجسم بمرور الزمن :		
الموقع	الحركة	المكان
٦٥ – مجموعة أجسام تمكنني من قياس الحركة و تحديد الموقع بالنسبة إليها مثل : غرفة الصف والأجسام التي فيها:		
الإطار المرجعي	السرعة	الاتجاه
٦٦ – مقدار التغير في موقع الجسم (المسافة) مقسوماً على الزمن: المسافة/الزمن		
الحركة	الموقع	السرعة
٦٧ – تقيس سرعة الجسم واتجاه حركته :		
السرعة	السرعة المتجهة	الحركة
٦٨ – تبعد المدينة المنورة عن الرياض ٨٠٠كم ما لسرعة اللازمة للوصل من المدينة إلى الرياض خلال ٥ساعات:		
١٦٠كم/س	١٢٠كم/س	٨٠كم/س
٦٩ – هو التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن هو:		
السرعة	الحركة	التسارع
٧٠ – تنطلق سيارة من السكون وتكسب كل ثانية واحدة سرعة مقدارها ٥متر. كم تبلغ سرعتها بعد مرور ٤ ثوان ؟		
١٠م/ث	٢٠م/ث	٣٠م/ث
٧١ – وحدة السرعة هي:		
م/ث	كم	م
٧٢ – ماذا تحدد السرعة المتجهة ؟		
السرعة والكتلة	السرعة والحجم	السرعة والاتجاه

٦-القوى والحركة

٧٣ – أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر هي:		
الحركة	القوة	الاتجاه
٧٤ – وحدة قياس القوة هي :		
النيوتن	الكيلوجرام	المتر
٧٥ – أستطيع أن أجعل الطائرة ترتفع بسرعة أكبر في الهواء عندما :		
أزيد من كتلتها	أزيد من مقاومتها للهواء	أزيد من قوة دفعها
٧٦ – قوة تعيق حركة الأجسام وتنشأ بين سطحي حسمين متلامسين في أثناء حركة أحدهما بالنسبة إلى للآخر:		
الجاذبية	الاحتكاك	المسافة
٧٧ – استطيع زيادة قوة الاحتكاك بين طارات السيارة وطريق مغطى بالثلج وذلك عن طريق:		
تخفيف وزن السيارة	تركيب سلاسل معدنية حول الإطارات	استعمال مكابح السيارة
٧٨ – قوى تؤثر في الجسم دون أن تغير من حركته تسمى:		
القوى المتزنة	القوى غير المتزنة	قوى السحب
٧٩ – عندما تغير القوى المؤثرة في الجسم من حركته تسمى :		
قوى متزنة	قوى غير متزنة	قوى متساوية
٨٠ – الجسم الساكن يبقى ساكن والمتحرك يبقى متحرك بنفس السرعة والاتجاه في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه قوة غير متزنة:		
قانون نيوتن الثالث	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الأول
٨١ – إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فإنها تكسبه تسارعاً في اتجاهها ويزداد بزيادة القوة غير المتزنة ق = ك x ت :		
قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الأول	قانون نيوتن الثالث
٨٢ – يمكن زيادة تسارع سيارة سباق :		
زيادة مقاومة الهواء	تقليل الاحتكاك	زيادة كتلة السيارة
٨٣ – لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه :		
قانون نيوتن الأول	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الثالث
٨٤ – يمكن ملاحظة أثر قانون نيوتن الثالث عند:		
سفر المركبة في الفضاء	الجلوس على الكرسي	دفع العربة
٨٥ – إذا زاد مقدار قوة غير متزنة تؤثر في جسم فإن الجسم:		
يتسارع أكثر	يتسارع أقل	يبقى ساكناً
٨٦ – وحدة قياس القوة هي:		
م/ث	الجرام	نيوتن

٧-الكهرباء

٨٧ – هي حركة الإلكترونات :		
التأريض	الكهرباء	المقاومة
٨٨ – تراكم جسيمات مشحونة على سطوح الأجسام :		
الكهرباء الساكنة	الدائرة الكهربائية	المقاومة الكهربائية
٨٩ – يكون الجسم متعادلاً كهربائياً إذا كان :		
عدد الإلكترونات أكثر	عدد البروتونات أكثر	عدد الإلكترونات = عدد البروتونات
٩٠ – إذا قرب جسمان مختلفا الشحنة الكهربائية من بعضهما فإنهما :		
يبتعدان عن بعض بسبب التنافر بين الشحنات	يلتصقان معاً بسبب التجاذب بين الشحنات	لا يحدث شيء
٩١ – يسمى سريان الكهرباء في موصل:		
التيار الكهربائي	المقاومة الكهربائية	الأسلاك الكهربائية
٩٢ – يمر التيار الكهربائي في مسار مغلق من الموصلات يسمى :		
مصدر الجهد	المفتاح الكهربائي	الدائرة الكهربائية
٩٣ – لا تنتقل الكهرباء بالطريقة نفسها في كل جزء من أجزاء الدائرة الكهربائية فهناك أجزاء من الدائرة الكهربائية تقاوم مرور الإلكترونات فيها تسمى :		
البطارية الكهربائية	المقاومة الكهربائية	الدائرة الكهربائية
٩٤ – يتغير شكل الطاقة في المصباح اليدوي من طاقة كيميائية إلى طاقة :		
كهربائية ثم ضوئية وحرارية	حرارية ثم حركية	ضوئية ثم كهربائية
٩٥ – تشبه المقاومة الكهربائية الاحتكاك في أن كلاهما:		
يزيد من الحركة	يُكسب طاقة	يبطء الحركة
٩٦ – في دائرة كهربائية متصلة على التوالي في كل مرة نضيف فيها مصباحاً فإن سطوع المصابيح الكهربائية المضيئة:		
يزيد	يقل	لا يتأثر
٩٧ – يسري التيار الكهربائي في الدائرة الموصولة على التوالي في:		
مسار واحد	مسارين	عدة مسارات
٩٨ – تختلف الدائرة الموصولة على التوازي عن الدائرة الموصولة على التوالي في أن التيار الكهربائي :		
يسري في مسار واحد	يسري في أكثر من مسار واحد	لا يسري خلالها
٩٩ – ما الذي يحمي المنازل من التيار الكهربائي الكبير ؟		
المقابس	المقاومات	القواطع الكهربائية

٨-المغناطيسية

١٠٠ – جسم له القدرة على جذب جسم آخر له خصائص مغناطيسية :		
المغناطيس	الحديد	النحاس
١٠١ – عند رش برادة الحديد فوق مغناطيس فإنها تشكل خطوطاً تمثل اتجاهات القوى المغناطيسية وهي تعبر عن :		
المجال المغناطيسي	المجال الكهربائي	أقطاب المغناطيس
١٠٢ – تشبه الكرة الأرضية القضيب المغناطيسي في:		
الشكل	لهما أقطاب جغرافية	لهما أقطاب مغناطيسية
١٠٣ – دائرة كهربائية تكون مجالاً مغناطيسياً وعندما يتوقف سريان التيار الكهربائي يتلاشى هذا المجال المغناطيسي هي :		
المغناطيس الدائم	المغناطيس الكهربائي	المجال المغناطيسي
١٠٤ – يختلف المغناطيس الكهربائي عن المغناطيس الدائم في :		
يمكن فتحه وإغلاقه وتغيير قوته	يجذب المغانط	له قطبان شمالي وجنوبي
١٠٥ – أداة تنتج تياراً كهربائياً من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيس :		
المغناطيس الكهربائي	المحرك الكهربائي	المولد الكهربائي
١٠٦ – يعني رفع جسم باستخدام قوى التنافر المغناطيسية دون الملامسة :		
الرفع الكهربائي	الرفع المغناطيسي	الرفع الهوائي
١٠٧ – يختلف الرفع المغناطيسي عن الطفو في أنه:		
عملية صناعية	قوة رفع	عملية طبيعية
١٠٨ – أي مما يلي يعمل على زيادة قوة المغناطيس الكهربائي ؟		
زيادة المقاومة	تقليل عدد الحلقات	زيادة التيار الكهربائي
١٠٩ – يحدث تحول في الطاقة في المحرك الكهربائي من :		
إشعاعية إلى كهربائية	كهربائية إلى حركية	حرارية إلى ميكانيكية
١١٠ – عند مرور التيار الكهربائي في شريط المصباح فإن الطاقة الكهربائية تتحول إلى :		
طاقة ضوئية وحرارية	كهرباء ساخنة	طاقة شمسية

تمت وصلى الله وسلم على نبينا محمد

مع تمنياتي للجميع بالتوفيق