|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| المملكة العربية السعوديةوزارة التعليمإدارة تعليم القويعيةمدرسة عنان الابتدائية |  |  |

مراجعة مادة العلوم للصف السادس الابتدائي للفصل الدراسي الثالث 1443هـ

( أسئلة وأجوبة )

إعداد المعلم / عبدالله محمد القحطاني



**1-الخصائص الفيزيائية للمادة**

|  |
| --- |
| 1 – مقدار كتلة المادة في الجسم: |
| الكتلة | الوزن | الحجم |
| 2 – قياس مقدار جذب الأرض للجسم: |
| الحجم | الكتلة | الوزن |
| 3 – الحيز الذي يشغله الجسم يسمى: |
| الوزن | الحجم | الكتلة |
| 4 – لها شكل محدد وتشغل حيزاً محدداً هي المادة: |
| الصلبة | السائلة | الغازية |
| 5 – ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه: |
| الصلبة | الجامدة | السائلة |
| 6 – ليس لها شكل محدد وتشغل أي حيز توضع فيه وتنتشر جزيئاتها في كل اتجاه: |
| السائلة | الغازية | الصلبة |
| 7 – حركة دقائق المادة محدودة جداً وتهتز في مكانها هي في الحالة: |
| الصلبة | الغازية | السائلة |
| 8 – جزيئاتها في حركة مستمرة وتنتشر في كل اتجاه هي المادة: |
| السائلة | الغازية | الصلبة |
| 9 – الماء عندما يتجمد يصبح: |
| أقل كثافة | أكثر كثافة | لا تتغير كثافته |
| 10 – هي الحالة الأقل تماسكاً وكثافةً بين حالات المادة: |
| الصلبة | السائلة | الغازية |
| 11 – هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين: |
| الوزن | الكثافة | الحجم |
| 12 – وحدة قياس الكتلة: |
| جم/سم3 | جم | سم |
| 13 – كثافة الماء 1جم/سم3 وكثافة الفولاذ 7.8جم/سم3 إذا رمينا قطعة من الفولاذ في الماء فإنها: |
| تذوب | تغوص | تطفو |
| 14 – تطفو بالونات الهيليوم في الهواء لأن: |
| كثافة الهيليوم = كثافة الماء | كثافة الهيليوم أكبر من كثافة الماء | كثافة الهيليوم أقل من كثافة الماء |
| 15 – صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة وتميز المواد بعضها عن بعض هي: |
| الخصائص الفيزيائية | الخصائص الكيميائية | خصائص المواد |
| 16 – أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة: |
| القساوة | القابلية للاشتعال | درجة الغليان |
| 17 – ما الخاصية التي تحدد إمكانية انغمار جسم صلب في سائل؟ |
| اللون | الكتلة | الكثافة |

**2-الماء والمخاليط**

|  |
| --- |
| 18 – مادتان مختلفتان أو أكثر تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية هي: |
| المخلوط | العنصر | المركب |
| 19 – مخلوط مكون من أجزاء ينفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت إذا ترك المخلوط ساكناً هو: |
| الغروي | المعلق | المتجانس |
| 20 – مخلوط تكون فيه دقائق مادة مشتتة أو منتشرة خلال مادة أخرى مسببة منع مرور الضوء من خلاله هو: |
| المعلق | الساكن | الغروي |
| 21 – الرمل والماء مثال على المخلوط: |
| المعلق | الغروي | المتجانس |
| 22 – الدم مثال على المخلوط: |
| المتجانس | الغروي | المعلق |
| 23 – مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى ، وتكون خصائص جميع أجزاءه متشابهة : |
| المعلق | الغروي | المحلول |
| 24 – يتكون المحلول من : |
| المذيب والمذاب | مذاب فقط | مذيب فقط |
| 25 – مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى : |
| الملح والماء | السبيكة | السلطة |
| 26 – تسمى أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول: |
| الذائبية | المذاب | المذيب |
| 27 – من العوامل التي تؤثر في ذائبية بعض في محلول: |
| تبريد المحلول | ترك المحلول دون تحريك | تفتيت دقائق المذاب إلى دقائق أصغر |
| 28 – يمكن فصل مخلوط برادة الحديد والرمل باستخدام: |
| الطفو | المغناطيسية | التبخر |
| 29 – يمكن فصل المواد المختلفة الحجم عن بعضها باستخدام: |
| المنخل | التقطير | الطفو |
| 30 – عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكاثف هي: |
| الترشيح | النخل | التقطير |
| 31 – مخلوط الملح والماء هو: |
| مخلوط متجانس | سبيكة | مخلوط غير متجانس |

**3-التغيرات الكيميائية**

|  |
| --- |
| 32 – قوة تجعل الذرات تترابط مع بعضها البعض: |
| التغير الكيميائي | الرابطة الكيميائية | الخصائص الكيميائية |
| 33 – تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية: |
| تغير فيزيائي | تغير حالة المادة | تغير كيميائي |
| 34 – من العلامات التي قد تدل على حدوث التغير الكيميائي: |
| تصاعد الغازات | تغير في الشكل | التبخر |
| 35 – من أمثلة التغير الكيميائي: |
| قطع الخشب | تجمد الماء | هضم الطعام |
| 36 – المواد الموجودة قبل حدوث التغير الكيميائي تسمى: |
| المواد المتغيرة | المواد المتفاعلة | المواد الأولية |
| 37 – المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى: |
| المواد الناتجة | المواد النهائية | المواد المتكونة |
| 38 – تستعمل الحروف والأرقام للدلالة على كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة التي يعبر عنها التفاعل الكيميائي |
| المعادلة العلمية | المعادلة الفيزيائية | المعادلة الكيميائية |
| 39 – في المعادلة الكيميائية الذي يظهر جهة ذيل السهم هي: |
| المواد المتفاعلة | المواد الناتجة | الطاقة |
| 40 – المادة لا تفنى ولا تستحدث خلال التفاعل الكيميائي وإنما تتحول من شكل إلى آخر هو: |
| قانون حفظ الطاقة | قانون حفظ الكتلة | قانون التفاعل |
| 41 – عندما يتحد عنصران أو مركبان لإنتاج مركب جديد يحدث: |
| تفاعل التحلل | تفاعل الإحلال | تفاعل الاتحاد |
| 42 – عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها يحدث: |
| تفاعل التحلل | تفاعل الاتحاد | تفاعل الإحلال |
| 43 – عندما تتبادل العناصر أو الجزيئات أماكنها ويتكون مركب جديد يحدث: |
| تفاعل الاتحاد | تفاعل الإحلال | تفاعل التحلل |
| 44 – يسبب زيادة سرعة التفاعل الكيميائي: |
| خفض درجة الحرارة | تقليل الضغط والتركيز | زيادة درجة الحرارة |
| 45 – تفاعل يطلق طاقة ويستمر في إطلاق الطاقة من لحظة بدء التفاعل حتى يتوقف يسمى: |
| طارد للطاقة | ماص للطاقة | جاذب للطاقة |
| 46 – تفاعل يحتاج إلى مصدر طاقة مستمر ليستمر التفاعل يسمى: |
| منتج للطاقة | ماص للطاقة | طارد للطاقة |
| 47 – من أمثلة التفاعلات الماصة للحرارة: |
| احتراق الخشب | عملية البناء الضوئي | هضم الطعام |
| 48 – أي مما يلي ليس تغيراً كيميائياً: |
| احتراق الخشب | فساد البيض وتصبح رائحته كريهة | اختلاط السكر بالماء |
| 49 – مثال على تفاعل التحلل: |
| تكون ثاني أكسيد الكربون والماء من حمض الكربونيك | تجمد الماء وتكوين الجليد | تفاعل الحديد والأكسجين لتكوين أكسيد الحديد |

**4-الخصائص الكيميائية**

|  |
| --- |
| 50 – تصف طريقة تفاعل المادة مع مواد أخرى هي: |
| الخاصية الفيزيائية | الخاصية الكيميائية | الخاصية العلمية |
| 51 – 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 |
| 52 – 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 |
| 53 – تشترك في خصائصها مع الفلزات واللافلزات وهي شبه موصلة للكهرباء وتدخل في صناعة رقائق الحاسوب والدوائر الكهربائية هي: |
| أشباه الفلزات | الفلزات | اللافلزات |
| 54 – 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 |
| 55 – عناصر من اللافلزات لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية تسمى: |
| الهالوجينات | الغازات النبيلة | أشباه الفلزات |
| 56 – مواد حارقة عند لمسها وتتفاعل مع الفلزات مكونةً غاز الهيدروجين وتحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء هي: |
| الأحماض | القواعد | الكواشف |
| 57 – طعمها مر وملمسها صابوني وهي تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء هي: |
| الكواشف | الأحماض | القواعد |
| 58 – مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ومنها تباع الشمس وعصير الكرنب الأحمر هي: |
| المواد الحمضية | الكواشف | المواد القاعدية |
| 59 – تستعمل في إنتاج البلاستيك والأنسجة ومن أمثلتها : الكبريتيك والنيتريك : |
| الأحماض | القواعد | الكواشف |
| 60 – إذا كان طعم العصير حمضياً ، فماذا أتوقع أن تكون قيمة الرقم الهيدروجيني في العصير: |
| أكبر من 7 | 7 | أقل من 7 |
| 61 – مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة : |
| الستريك | الملح | هيدروكسيد الصوديوم |
| 62 – أين تقع المواد المتعادلة مثل الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني ؟ |
| 7 | صفر | 14 |

**5-الحركة**

|  |
| --- |
| 63 – المكان الذي يوجد فيه الجسم ويمثل حركة الجسم : |
| الحركة | المكان | الموقع |
| 64 – تغير في موقع الجسم بمرور الزمن : |
| الموقع | الحركة | المكان |
| 65 – مجموعة أجسام تمكنني من قياس الحركة و تحديد الموقع بالنسبة إليها مثل : غرفة الصف والأجسام التي فيها: |
| الإطار المرجعي | السرعة | الاتجاه |
| 66 – مقدار التغير في موقع الجسم (المسافة) مقسوماً على الزمن: المسافة/الزمن |
| الحركة | الموقع | السرعة |
| 67 – تقيس سرعة الجسم واتجاه حركته : |
| السرعة | السرعة المتجهة | الحركة |
| 68 – تبعد المدينة المنورة عن الرياض 800كم ما لسرعة اللازمة للوصل من المدينة إلى الرياض خلال 5ساعات: |
| 160كم/س | 120كم/س | 80كم/س |
| 69 – هو التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن هو: |
| السرعة | الحركة | التسارع |
| 70 – تنطلق سيارة من السكون وتكسب كل ثانية واحدة سرعة مقدارها 5متر. كم تبلغ سرعتها بعد مرور 4 ثوان ؟ |
| 10م/ث | 20م/ث | 30م/ث |
| 71 – وحدة السرعة هي: |
| م/ث | كم | م |
| 72 – ماذا تحدد السرعة المتجهة ؟ |
| السرعة والكتلة | السرعة والحجم | السرعة والاتجاه |

**6-القوى والحركة**

|  |
| --- |
| 73 – أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر هي: |
| الحركة | القوة | الاتجاه |
| 74 – وحدة قياس القوة هي : |
| النيوتن | الكيلوجرام | المتر |
| 75 – أستطيع أن أجعل الطائرة ترتفع بسرعة أكبر في الهواء عندما : |
| أزيد من كتلتها | أزيد من مقاومتها للهواء | أزيد من قوة دفعها |
| 76 – قوة تعيق حركة الأجسام وتنشأ بين سطحي حسمين متلامسين في أثناء حركة أحدهما بالنسبة إلى للآخر: |
| الجاذبية | الاحتكاك | المسافة |
| 77 – استطيع زيادة قوة الاحتكاك بين طارات السيارة وطريق مغطى بالثلج وذلك عن طريق: |
| تخفيف وزن السيارة | تركيب سلاسل معدنية حول الإطارات | استعمال مكابح السيارة |
| 78 – قوى تؤثر في الجسم دون أن تغير من حركته تسمى: |
| القوى المتزنة | القوى غير المتزنة | قوى السحب |
| 79 – عندما تغير القوى المؤثرة في الجسم من حركته تسمى : |
| قوى متزنة | قوى غير متزنة  | قوى متساوية |
| 80 – 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 |
| 81 – 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 |
| 82 – يمكن زيادة تسارع سيارة سباق : |
| زيادة مقاومة الهواء | تقليل الاحتكاك | زيادة كتلة السيارة |
| 83 – لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه : |
| قانون نيوتن الأول | قانون نيوتن الثاني | قانون نيوتن الثالث |
| 84 – يمكن ملاحظة أثر قانون نيوتن الثالث عند: |
| سفر المركبة في الفضاء | الجلوس على الكرسي | دفع العربة |
| 85 – إذا زاد مقدار قوة غير متزنة تؤثر في جسم فإن الجسم: |
| يتسارع أكثر | يتسارع أقل | يبقى ساكناً |
| 86 – وحدة قياس القوة هي: |
| م/ث | الجرام | نيوتن |

**7-الكهرباء**

|  |
| --- |
| 87 – هي حركة الإلكترونات : |
| التأريض | الكهرباء | المقاومة |
| 88 – تراكم جسيمات مشحونة على سطوح الأجسام : |
| الكهرباء الساكنة | الدائرة الكهربائية | المقاومة الكهربائية |
| 89 – يكون الجسم متعادلاً كهربائياً إذا كان : |
| عدد الإلكترونات أكثر | عدد البروتونات أكثر  | عدد الإلكترونات = عدد البروتونات |
| 90 – 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 |
| 91 – يسمى سريان الكهرباء في موصل: |
| التيار الكهربائي | المقاومة الكهربائية | الأسلاك الكهربائية |
| 92 – يمر التيار الكهربائي في مسار مغلق من الموصلات يسمى : |
| مصدر الجهد | المفتاح الكهربائي | الدائرة الكهربائية |
| 93 – 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 |
| 94 – يتغير شكل الطاقة في المصباح اليدوي من طاقة كيميائية إلى طاقة : |
| كهربائية ثم ضوئية وحرارية | حرارية ثم حركية | ضوئية ثم كهربائية |
| 95 – تشبه المقاومة الكهربائية الاحتكاك في أن كلاهما: |
| يزيد من الحركة | يُكسب طاقة | يبطء الحركة |
| 96 – في دائرة كهربائية متصلة على التوالي في كل مرة نضيف فيها مصباحاً فإن سطوع المصابيح الكهربائية المضيئة: |
| يزيد | يقل | لا يتأثر |
| 97 – يسري التيار الكهربائي في الدائرة الموصولة على التوالي في: |
| مسار واحد | مسارين | عدة مسارات |
| 98 – 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 |
| 99 – ما الذي يحمي المنازل من التيار الكهربائي الكبير ؟ |
| المقابس | المقاومات | القواطع الكهربائية |

**8-المغناطيسية**

|  |
| --- |
| 100 – جسم له القدرة على جذب جسم آخر له خصائص مغناطيسية : |
| المغناطيس | الحديد | النحاس |
| 101 – عند رش برادة الحديد فوق مغناطيس فإنها تشكل خطوطاً تمثل اتجاهات القوى المغناطيسية وهي تعبر عن : |
| المجال المغناطيسي | المجال الكهربائي | أقطاب المغناطيس |
| 102 – تشبه الكرة الأرضية القضيب المغناطيسي في: |
| الشكل | لهما أقطاب جغرافية | لهما أقطاب مغناطيسية |
| 103 – دائرة كهربائية تكون مجالاً مغناطيسياً وعندما يتوقف سريان التيار الكهربائي يتلاشى هذا المجال المغناطيسي هي : |
| المغناطيس الدائم | المغناطيس الكهربائي | المجال المغناطيسي |
| 104 – يختلف المغناطيس الكهربائي عن المغناطيس الدائم في : |
| يمكن فتحه وإغلاقه وتغيير قوته | يجذب المغانط | له قطبان شمالي وجنوبي |
| 105 – أداة تنتج تياراً كهربائياً من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيس : |
| المغناطيس الكهربائي | المحرك الكهربائي | المولد الكهربائي |
| 106 – يعني رفع جسم باستخدام قوى التنافر المغناطيسية دون الملامسة : |
| الرفع الكهربائي | الرفع المغناطيسي | الرفع الهوائي |
| 107 – يختلف الرفع المغناطيسي عن الطفو في أنه: |
| عملية صناعية | قوة رفع | عملية طبيعية |
| 108 – أي مما يلي يعمل على زيادة قوة المغناطيس الكهربائي ؟ |
| زيادة المقاومة | تقليل عدد الحلقات | زيادة التيار الكهربائي |
| 109 – يحدث تحول في الطاقة في المحرك الكهربائي من : |
| إشعاعية إلى كهربائية | كهربائية إلى حركية | حرارية إلى ميكانيكية |
| 110 – 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**

**1443هـ**