المادة	العلوم	الصف	السادس	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	5

الجزء الاول

30

ضع دائرة حول الاجابة الصحيحة للأسئلة (من 1 إلى 15):

1- الجسيم متعادل الشحنة الموجود في الذرة هو:

• البروتون • النيوترون • الإلكترون • الأيون

2- كيف تختلف جزيئات الغاز عن جزيئات السائل (الموضحة في الصورة المجاورة)؟

جزيئات السائل

• متباعدة بشكل أكبر • تتحرك أبطأ

• لديها طاقة أقل • لديها قوى جذب أكبر

3 – أي مما يلي هو اسم آخر للمحلول ؟

• العنصر • المركب

• الخليط غير المتجانس • الخليط المتجانس

4- ما المحلول الذي يحتوي على الكمية القصوى من المذاب؟

• المحلول المُشبع • المحلول غير المُشبع

• المحلول فوق المُشبع • المحلول المخفف

5- ما الذي يُمثل وسيلة لاختبار الفرضية؟

• تصميم تجربة وتنفيذها • جمع البيانات وتسجيل الملاحظات

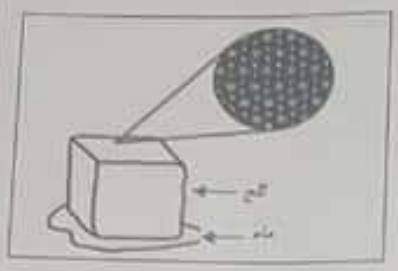
• إنشاء نموذج • كل ما سبق

6- أي مما يلي لا يتكون من جزيئات ؟

• الماء • الفضة • ثاني أكسيد الكربون • السكر

المادة	العلوم	الصف	السادس	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	5

7- ما حالة المادة التي توضحها الصورة المقابلة؟



*السائلة والغازية • الصلبة فقط

• الصلبة والسائلة • السائلة فقط

8- توجد معظم كتلة الذرة في :.....

• الالكترونات • النيوترونات • النواة • البروتونات

9- ما كتلة المادة المعروضة في الصورة المقابلة ؟

*145 g *135 g *45 g *35 g

10- أي مما يلي ليس مثالاً على خاصية فيزيائية ؟

• الكثافة • الشكل • اللون • القدرة على التفاعل مع الأكسجين

11- يمكن فصل السكر عن الرمل لأن السكر :

• قابل للسحب • قابل للذوبان في الماء • قابل للطرق • يوصل الكهرباء

12- ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرة البوتاسيوم الموضحة في الشكل المجاور؟ ←

*19 *20 *39 *18

13- أي مما يلي لا يوجد داخل نواة الذرة؟

*إلكترون • نيوترون *أيون *بروتون

14- ماالذي يفسر سبب خروج غاز ثاني أكسيد الكربون من عبوة صودا (مياه غازية) عند فتح غطاء العبوة ؟

• تقل ذائبية الغاز عند ارتفاع درجة الحرارة • ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض درجة الحرارة

• تقل ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط • ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط

15- قام راشد بتجربة لمعرفة أثر الماء على معدل نمو نبات ما ، فما هو المتغير المستقل في هذه التجربة :

• كمية الماء • معدل النمو • عدد النباتات • نوع الماء

المادة	العلوم	الصف	السادس	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	5

السؤال الثالث

25

استخدم الجدول التالي للإجابة عن الأسئلة (من 26 إلى 28) :

الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	8	10
C	8	9	8
D	9	10	9

26- أي الذرات هي نظائر ؟

..... و .....

27- أي من الذرات هي الذرة السالبة الشحنة (أيون سالب) ؟

.....

28- أي ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر ؟ اشرح اجابتك؟

.....

29 - رتب العمليات أو المراحل التالية والتي تبين خطوات حل مشكلة فيضان أحد الأنهار سنويا (باستخدام الأرقام من 1 الى 7):

العمليات أو المراحل (خطوات الحل)	الترتيب الصحيح
الاستقصاء حول مصدر النهر وجغرافيته	( )
بناء نموذج لسد	( )
ابتكار عدة تصميمات للسد	( )
كتابة بيان المشكلة	( )
اختبار النموذج	( )
اختيار التصميم الأفضل من حيث المميزات	( )
إعادة تصميم النموذج	( )

30-اكتب ثلاثة عوامل تزيد من سرعة ذوبان المادة .

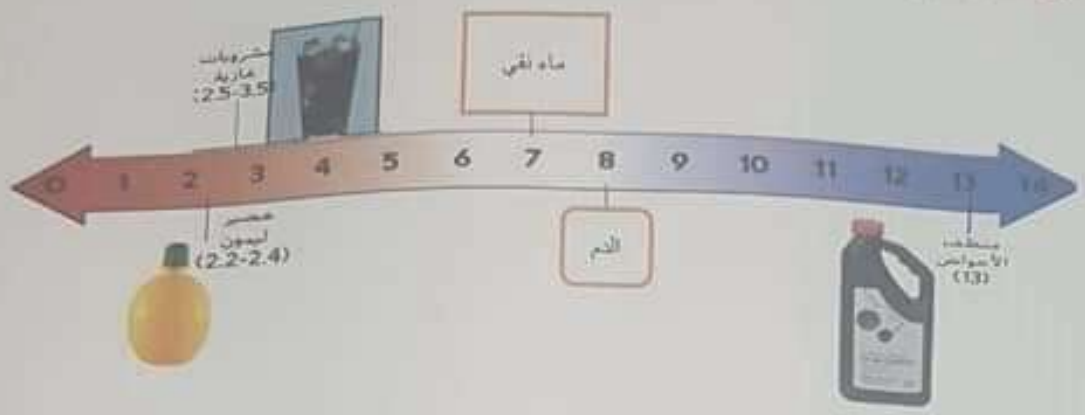
.....

.....

.....

المادة	العلوم	الصف	السادس	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	5

ادرس الشكل التالي للإجابة عن الأسئلة (من 31 إلى 36) :



31- ما المواد التي تعتبر من القواعد ؟

.....و

32- ما درجة الحموضة لعصير الليمون ؟

.....

33- ما المادة المتعادلة في الشكل؟

.....

34- كم تزيد حموضة محلول رقمه الهيدرجيني (1) عن محلول رقمه الهيدروجيني (4) ؟

.....

.....

35- ما اسم طريقة قياس الرقم الهيدروجيني الأكثر دقة ؟ (الكواشف – أشرطة القياس – مقياس pH)

.....

36- المشروبات الغازية تعتبر ..... (حمضية – قاعدية – متعادلة)

انتهت الأسئلة

المادة	العلوم	الصف	السادس	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	5

الجزء الثاني

السؤال الثاني

25

50

16- بماذا تختلف المركبات الثلاثة الموضحة أدناه ؟

N_2O_5 NO_2 N_2O

ثنائي أكسيد النيتروجين ثنائي أكسيد النيتروجين أكسيد النيتروز

17- أسورة من الذهب كتلتها 38 g وضعت في مخبار مدرج به 10 mL من الماء فارتفع مستوى الماء الى 12 mL . احسب كثافة الأسورة؟

اكتب حرف المصطلح المناسب في الفراغات بالجدول التالي :

	التعريف	المصطلح
18-	(.....) سلسلة الخطوات المستخدمة لإيجاد الحلول لمشكلات محددة	أ- المركب
19-	(.....) الطاقة المخزنة في نواة الذرة ومتحررة منها	ب- قانون حفظ الكتلة
20-	(.....) اجمالي كتلة المادة يظل ثابتًا قبل التفاعل الكيميائي وبعده	ج - قابلية الذوبان
21-	(.....) قدرة ذوبان مادة في مادة أخرى	د- الطاقة النووية
22-	(.....) مزيج من معدنين أو أكثر	هـ- عملية التصميم
		و- السبيكة

فسر ما يلي علميًا:

23- استخدام درجة الاصفرار والكثافة لتحديد هوية مادة مجهولة.

24- يُعد الدخان المُنتج أثناء حرائق الغابات مؤشرًا على التغير الكيميائي .

25- لا يُعطي المصطلح مخفف وصفًا دقيقًا للتركيز.