تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae

موقع المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/ae

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السادس اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/6

* للحصول على جميع أوراق الصف السادس في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/6

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السادس في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/6

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السادس اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/grade6

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

بسم الله الرحمن الرحيم

اجابات *مراجعة شاملة لمادة العلوم للصف السادس /عام*

الفصل الأول لعام 2020/2019

اعداد المعلم: رياض عليمات

السؤال الاول:

1- المتغير التابع
2- الملاحظة
3- الابتكار
4- النموذج التجريبي
5- النظام
6- الكفاءة
7- تحليل دورة الحياة
8- الطاقة الميكانيكية
9- الطاقة
10- السبائك
11- الخاصية الفيزيائية
12- الخاصية الكيميائية
13- الخاصية الميكانيكية
14- البروتون
15- النيوترون
16- الإلكترون
17- سحابة الإلكترونات
18- العدد الذري
19- الأيون
20- الحالة السائلة
21- الكتلة
22- المادة الكيميائية (عتصر ومركب)
23- الحجم
24- الذرة
25- الجزيء
26- خليط متجانس (محلول)

27- التغير الكيميائي
28- قانون حفظ الكتلة
29- قابلية الذوبان
30- التغير الكيميائي
31- المذيب
32- التركيز
33- الرقم الهيدروجيني (درجة الحموضة)
34- منخفض (من 1 الى أقل من 7)
35- مرتفع (من أكبر من 7 الى 14)
36- الكواشف

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

السؤال الثاني: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:

1- المتغير
2- المتغير المستقل
3- عملية التصميم
4- مخطط بيو
5- التغذية الراجعة
6- برمجة
7- دور الهندسة
8- مقاومة الصدأ
9- التغذية الراجعة
10- في حالتها الطبيعية
11- المعادن
12- البوليمرات
13- المرونة
14- المواد المصنعة
15- البروتون
16- النظير
17- الوزن
18- الكثافة
19- الاشتعال
20- المادة
21- عنصر

22- خليط متجانس
23- الغليان
24- زيادة الحجم
25- الذائبية
26- محلول مشبع
27- الحمض
28- القاعدة
29- ملح
30- القواعد
31- يقل
32- متعادل
33- الموازين

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية :

** العدد الذري لعنصر الفلور هو (9) والعدد الكتلي هو (19)

احسب ما يلي:

1- عدد البروتونات = 9
2- عدد الالكترونات = 9
3- عدد النيوترونات = 10

9
F
19.00

---

* * احسب كثافة جسم كتلته (10g) وحجمه ($5cm^3$) ؟

الحل: الكثافة = $\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$

$= \frac{10\ g}{5cm^3} = 2g/cm^3$

* * احسب تركيز المحلول الذي أذيب فيه (15ml) من مادة سائلة ليصبح حجم المحلول الكلي يساوي (150ml) ؟

الحل: التركيز = $\frac{\text{حجم المذاب}}{\text{الحجم الكلي للمحلول}} \times 100\ \%$

$$= \frac{15\ ml}{150\ ml} \times 100\%$$

$$= 10\ \%$$

---

* * اذكر طريقة لفصل كل من المخاليط التالية:

1- محلول الملح والماء : الغليان أو التبخر
2- الرمل وبرادة الحديد : المغناطيس
3- مخلوط الماء والحصى : المصفاة
4- السكر والرمل : إضافة الماء ثم بالمصفاة ثم الغليان

السؤال الرابع: استخدم الجدول التالي للاجابة عن الأسئلة التي تليه:

الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	11	11	10
B	8	9	8
C	8	10	8
D	7	7	8

- كم العدد الذري للذرة A ؟ **11**
- كم العدد الكتلي للذرة D ؟ **14**
- أي الذرات تشكل أيون موجب ؟ **الذرة A**
- أي الذرات تشكل أيون سالب ؟ **الذرة D**
- ماذا تعتبر الذرتان B و C ؟ **نظائر**

السؤال الخامس : صل بخط بين العمود الأول بما يناسبه من العمود الثاني في كل من الجداول التالية؟

المصطلح	المفهوم
المعايير	القواعد التي يتم تقييم المنتج على أساسها
القيود	يعمل بتدخل بشري
النظام المفتوح	الحدود المفروضة على تصميم المنتج
النظام المغلق	نظام صغير ضمن أنظمة أكبر
النظام الفرعي	يعمل بدون تدخل بشري

المورد	***الاستخدام***
الأداة	شراء الأدوات وتوظيف الخبرات
رأس المال	تطبيق المعرفة العلمية لمنفعة البشر
التكنولوجيا	جهاز يزيد القدرة على أداء العمل
المهارة	يتم تطويرها صناعيا
المواد الاصطناعية	دمج المعرفة بالممارسة العملية

التـــغير	***النـاتـــج***
عدد البروتونات	النظائر
عدد النيوترونات	الأيونات
عدد الالكترونات	عنصر جديد

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

مع تمنياتي لكم بالنجاح والتوفيق