تم تحميل وعرض المادة من :

موقع واجباتي
www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر
حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم
على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة
لجميع المراحل التعليمية المختلفة

المملكة العربية السعودية وزارة التربية و التعليم الإدارة العامة للتعليم بمنطقة ..... مكتب التربية والتعليم ..... مدارس	درجة الطالب بعد التصحيح بالحروف	 30	اسم المصحح :	التوقيع
	درجة الطالب بعد المراجعة بالحروف	 30	اسم المصحح :	التوقيع

أسئلة اختبار نهاية الفصل الدراسي الأول لعام هـ / هـ للصف الثالث الثانوي الطبيعي رقم الجلوس

اسم الطالب : ..... المادة : كيمياء الزمن : ساعتان و نصف عدد الأوراق : 3 أوراق

أجب عن جميع الأسئلة مستعينا بالله .

السؤال الأول : أ) اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي :

1. عدد ذرات النيتروجين في NH_3 هو ..... .

أ) 1 ذرة . ب) 2 ذرة جـ) 3 ذرة د) 4 ذرة .

2. الصيغة الكيمائية لنترات البوتاسيوم هي ..... .

أ) Al_2S_3 . ب) KNO_3 جـ) $MgSO_4$ د) $AgNO_3$.

3. الكتلة المولية من Co =..... g/mol. علما بأن (c = 12 , O= 16) تساوي

أ) 28 . ب) 25 جـ) 16 د) 12.

4. 1 مول من $ZnCL_2$ يحتوي علي **.....مول من CL^-** .

أ)1 . ب) 2 جـ) 3 د) 4 .

5. مول واحد من الذهب يحوي عدد ذرات ..... عدد ذرات مول واحد من الفضة .

أ)يساوي . ب) أقل من جـ) أكبر من د) .

6. إذا علمت أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم 40 g/ mol ، فما عدد المولات في 20 g منه

أ) 0.5 mol . ب) 1 mol جـ) 2 mol د) 2.5 mol

7. عند إجراء تجربة تبين أثر درجة الحرارة في حجم البالون ، فوجد أن حجم البالون يزداد فإن المتغير المستقل هو : .

أ) درجة الحرارة . ب) نوع البالون جـ) حجم البالون د) مكان التجربة .

8. قوي التماسك بين جزئيات المادة الصلبة تكون :

أ) قوية . ب) متوسطة جـ) ضعيفة د) معدومة .

9. مخلوط متجانس من الفلزات : .

أ)السبائك ب) المركبات جـ) الكروماتوجرافيا د) البلورة .

10. تتحرف في اتجاه الصفيحة السالبة عندما يمر شعاع من مصدر إشعاعي بين صفحتين مشحونتين كهربيا .

أ) أشعة ألفا . ب) أشعة بيتا جـ) أشعة جاما د) أشعة اكس .

اسم الطالب : ..... . رقم الجلوس : ..... عدد الأوراق : 3

السؤال الثاني : (أ) علل لما يأتي : .

1. مركبات الكلورفلوركربونات غير سامة .

..... .

.....

2. في تجربة رذرفورد معظم جسيمات ألفا نفذت دون انحراف . .

.....

.....

3. الذرة متعادلة كهربائيا .

.....

.....

(ب) صنف الخواص التالية إلي فيزيائية أو كيميائية .

1. للألومنيوم لون فضي . (..... .)
2. يشتعل الصوديوم عند وضعه في الماء . (..... .)
3. يغلي الماء عند درجة $100\ ^\circ C$. (..... .)

(ج) ما عدد مولات ذرة الأكسجين الموجود في 5 mol من P_2O_5 ؟

اسم الطالب : ..... . رقم الجلوس : ..... عدد الأوراق : 3

السؤال الثالث :

(أ) اكتب المعادلة الأيونية الكاملة و الأيونية النهائية لهذا التفاعل :

$$CuCL_{2(aq)} + 2NaCL_{(aq)} \longrightarrow 2NaCL_{(aq)} + Cu(OH)_2$$

(ب) مركب هيدروكربوني يحتوي علي هيدروجين و كربون ، فإذا كان المركب يتكون من 75 % من الكربون 25 % من الهيدروجين ، أوجد الصيغة الأولية لهذا المركب . (C = 12 , H = 1) .

(ج) احسب عدد المولات في 1250 g من الحديد علما بأن الكتلة المولية للحديد Fe = 56 g/ mol.

**** انتهت الأسئلة ****

المملكة العربية السعودية وزارة التربية و التعليم الإدارة العامة للتعليم بمنطقة ..... مكتب التربية والتعليم ..... مدارس	درجة الطالب بعد التصحيح بالحروف	 30	اسم المصحح :	التوقيع
	درجة الطالب بعد المراجعة بالحروف	 30	اسم المصحح :	التوقيع

أسئلة اختبار نهاية الفصل الدراسي الأول لعام هـ / هـ للصف الثالث الثانوي الطبيعي	رقم الجلوس
اسم الطالب : ..... المادة : كيمياء الزمن : 3 ساعات	عدد الأوراق : 3

أجب عن جميع الأسئلة مستعينا بالله .

السؤال الأول : (أ) ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و كلمة (×) أمام العبارة الخاطئة :

1. الخطوة السريعة هي الخطوة المحددة لسرعة التفاعل ( ) .
2. المادة الحافزة تؤثر علي حالة الاتزان . ( ) .
3. محلول ملح الطعام في الماء موصل للكهرباء ( ) .
4. في الأحماض الضعيفة يكون تركيز+ (H_2O) يساوي نفس تركيز الحمض الأصلي Ca . ( ) .
5. النيتروجين غاز عيدم اللون و الطعم والرائحة . ( ) .

(ب) إذا علمت أن KP للتفاعل :

$$2NO_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$$

يساوي 9 عند درجة حرارة 2073 مطلقة فأحسب K_c ؟

.....

.....

.....

(ج) اذكر القاعدة المقترنة لكل من الأحماض التالية :

HF HCLO4

.....

اسم الطالب : ..... . رقم الجلوس : ..... عدد الأوراق : 3

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي :

1. تحترق نشارة الخشب بصورة أسرع من قطعة من الخشب مماثلة لها في الكتلة .

.....

2. لا تكتب تركيزات المواد الصلبة في قانون ثابت الاتزان .

.....

3. محلول السكر في الماء لا يوصل الكهرباء .

.....

4. يساعد أكسيد النيتروز علي الاشتعال أكثر من الهواء .

.....

ب) وازن التفاعل التالي في وسط حامضي :

$$CLO^- + CrO_2^{--} \longrightarrow CrO_2^{--} + CL^-$$

.....

. .....

.....

.....

.....

(ج) أحسب P^H لمحلول حمض الكبريت الذي تركيزه 1×10^{-3} مولار . (حمض الكبريت حمض قوي) .

.....

. .....

.....

السؤال الثالث : **(أ) اكتب المصطلح العلمي :**

1. [ ] معدل التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن .
2. [ ] الحالة التي تكون فيها سرعة التفاعلين العكسيين متساوية .
3. [ ] هي المواد التي تتفكك في المحلول المائي و تعطي بروتونا H^+ .
4. [ ] هو ناتج تفاعل حمض مع قاعدة .
5. [ ] فقد العنصر إلكترونا أو الزيادة في عدة الأكسدة .

اسم الطالب : ..... . رقم الجلوس : ..... عدد الأوراق : 3

(ب) احسب الجهد القياسي لخلية شكلت التفاعل التالي .

$Z_n + C_u^{++} \longrightarrow z_n^{++} + C_u$

إذا علمت أن الجهود القياسية للأقطاب كما يلي :

E^0_{zn} = - 0.76 v , E^0_{cu} C_u = + 0.34 v

. .....

. .....

ج) كيف تقيس سرعة التفاعل التالي علميا :

$4\,NH_3 + 5\,O_2 \longrightarrow 4\,NO + 6\,H_2O$

.....

.....

السؤال الرابع : (أ) عند حرارة 25 وجد أن :

$H_2S + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + HS^-$ $K_1 = 1.1 \times 10^{-7}$

(g) (L) (ag) (ag)

$HS^- + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + S^{--}$ $K_2 = 1.1 \times 10^{-14}$

(g) (L) (ag) (ag)

فما قيمة ثابت الاتزان للتفاعل التالي عند نفس درجة الحرارة ؟

$H_2S + 2\,H_2O \rightleftharpoons 2\,H_3O^+ + S^{--}$ $K_1 = 1.1 \times 10^{-7}$

(g) (L) (ag) (ag)

(ب) احسب قيمة P^{OH} لحلول من خلات الصوديوم تركيزه 0.5 مولار . و K^H لخلات الصوديوم = 5.6×10^{-10}

.....

.....

(ج) أكمل المعادلات التالية :

1) $NH_4NO_2 \longrightarrow$ +

$N_2 + 3H_2 \longrightarrow$

** انتهت الأسئلة **

.