



مدرسة سالم الثانوية للبنين الزمن: حصة واحدة رقم الطالب: ()

مديرية التربية والتعليم لواء الموقر تقويم الشهر الاول لمادة (الكيمياء) للصف (التاسع) الاسد:

- * ملاحظة 1 : عزيزي الطالب لديك ثلاثة اسئلة , يرجى قراءة الاسئلة بتمعن ومن ثم الاجابة عليها
 - * ملاحظة 2 : يجب استخدام قلم حبر ازرق جاف لحل الاسئلة وغير ذلك تكون العلامة (صفر)

السوال الاول:

أ- ما هو التأكسد, ولماذا لا يمكن حدوث عملية تأكسد دون أن يرافقها عملية إختزال (4علامات)

ب- قارن بين الخلايا الغلفانية وخلايا التحليل الكهربائي من حيث تلقائية التفاعل (علامتان)

 $Pb \longrightarrow Pb^{+2} + 2e^{-}$ علمة)

السؤال الثاني : لديك المعادلة التالية : $2K + Ca^{+2} \longrightarrow 2K^{+} + Ca$ عدد العنصر الذي تأكسد والعنصر الذي الخترال ثم أكتب نصف معادلة التأكسد ونصف معادلة الاخترال .

السؤال الثالث: تم تكوين خلية كهروكيميائية من الفلزين التاليين : (Fe,Al) أجب عما يلي: ـ (9علامات)

- ارسم هذه الخلية موضحا ما يلي:
- 1- المصعد ومعادلة التفاعل الذي يحدث عليه
 - 2- المهبط ومعادلة التفاعل الذي يحدثعليه
 - 3- حركة الالكترونات عبر الاسلاك
- 4- محلول مادة كهرلية يمكن استخدامه في الخلية
 - 5- اكتب معادلة تمثل التفاعل الكلي





مدرسة سالم الثانوية للبنين الزمن: حصة واحدة رقم الطالب: ()

مديرية التربية والتعليم لواء الموقر تقويم الشهر الاول لمادة (الكيمياء) للصف (التاسع) الاسد:

* ملاحظة 1 : عزيزي الطالب لديك ثلاثة اسئلة , يرجى قراءة الاسئلة بتمعن ومن ثم الاجابة عليها

* ملاحظة 2 : يجب استخدام قلم حبر ازرق جاف لحل الاسئلة وغير ذلك تكون العلامة (صفر)

محمد الطعاني

السؤال الاول:

أ- ما هي الخلية الغلفانية ولماذا ينصح بعدم الاحتفاظ بالبطاريات بعد استهلاكها في المنزل (4علامات)

ب- قارن بين الخلايا الغلفانية وخلايا التحليل الكهربائي من حيث شحنة المهبط

(علامة) $\sim Cr^{+3} + 3e^- \longrightarrow Cr$ هذه المعادلة $\sim Cr^{+3} + 3e^-$

السؤال الثاني : لديك المعادلة التالية : $Fe^{+3} + 3Ag + Fe \longrightarrow Fe^{+3} + 3Ag$ حدد العنصر الذي تأكسد والعنصر الذي أختزل ثم أكتب نصف معادلة التأكسد ونصف معادلة الاختزال .

السؤال الثالث:تم تكوين خلية كهروكيميائية من الفلزين التاليين : (Al,Pb) أجب عما يلي:- (9علامات)

- ارسم هذه الخلية موضحا ما يلي:
- 1- المصعد ومعادلة التفاعل الذي يحدث عليه
 - 2- المهبط ومعادلة التفاعل الذي يحدثعليه
 - 3- حركة الالكترونات عبر الاسلاك
- 4- محلول مادة كهرلية يمكن استخدامه في الخلية
 - 5- اكتب معادلة تمثل التفاعل الكلي





مدرسة سالم الثانوية للبنين الزمن: حصة واحدة رقم الطالب: () مديرية التربية والتعليم لواء الموقر تقويم الشهر الاول لمادة (الكيمياء) للصف (التاسع) الاسد:

* ملاحظة 1 : عزيزي الطالب لديك ثلاثة اسئلة , يرجى قراءة الاسئلة بتمعن ومن ثم الاجابة عليها

* ملاحظة 2 : يجب استخدام قلم حبر ازرق جاف لحل الاسئلة وغير ذلك تكون العلامة (صفر)

امنياتي لكم بالتوفيق والنجاح محمد الطعاني

السوال الاول:

أ- ما هو الاختزال, ولماذا لا تظهر الالكترونات في المعادلة الكلية للتأكسد والاختزال (4علامات)

ب- قارن بين الخلايا الغلفانية وخلايا التحليل الكهربائي من حيث تحولات الطاقة في الخلية (علامتان)

(علمة) جـ- ماذا تمثل هذه المعادلة $Fe^{+2}+2e^- \longrightarrow Fe$

السؤال الثاني: الديك المعادلة التالية: $2K + Ca^{+2} \longrightarrow 2K^{+} + Ca$ حدد العنصر الذي تأكسد والعنصر الذي أختزل ثم أكتب نصف معادلة التأكسد ونصف معادلة الاختزال .

السؤال الثالث: تم تكوين خلية كهروكيميائية من الفلزين التاليين : (Cu,Ca) أجب عما يلي: ـ (وعلامات)

- ارسم هذه الخلية موضحا ما يلي:
- 1- المصعد ومعادلة التفاعل الذي يحدث عليه
 - 2- المهبط ومعادلة التفاعل الذي يحدثعليه
 - 3- حركة الالكترونات عبر الاسلاك
- 4- محلول مادة كهراية يمكن استخدامه في الخلية
 - 5- اكتب معادلة تمثل التفاعل الكلي





مدرسة سالم الثانوية للبنين الزمن: حصة واحدة رقم الطالب: ()

مديرية التربية والتعليم لواء الموقر تقويم الشهر الاول لمادة (الكيمياء) للصف (التاسع) الاسم:.

* ملاحظة 1 : عزيزي الطالب لديك ثلاثة اسئلة , يرجى قراءة الاسئلة بتمعن ومن ثم الاجابة عليها

* ملاحظة 2 : يجب استخدام قلم حبر ازرق جاف لحل الاسئلة وغير ذلك تكون العلامة (صفر)

امنياتي لكم بالتوفيق والنجاح محمد الطعاني

السوال الاول:

أ- ما هو التفاعل الكهروكيميائي, ولماذا لا تستخدم الخلية الجافة في السيارة (4علامات)

ب- قارن بين الخلايا الغلفانية وخلايا التحليل الكهربائي من حيث التفاعل الذي يحدث عند المصعد (علامتان)

(علامة) $Na \longrightarrow Na^+ + e^-$ علامة) جـ ماذا تمثل هذه المعادلة:

السؤال الثاني : لديك المعادلة التالية : $3Ag^+ + Fe \longrightarrow Fe^{+3} + 3Ag$ حدد العنصر الذي تأكسد والعنصر الذي أختزل ثم أكتب نصف معادلة التأكسد ونصف معادلة الاختزال .

السؤال الثالث: تم تكوين خلية كهروكيميائية من الفلزين التاليين : (Ag,Zn) أجب عما يلي: - (9علامات)

- ارسم هذه الخلية موضحا ما يلي:
- 1- المصعد ومعادلة التفاعل الذي يحدث عليه
 - 2- المهبط ومعادلة التفاعل الذي يحدثعليه
 - 3- حركة الالكترونات عبر الاسلاك
- 4- محلول مادة كهرلية يمكن استخدامه في الخلية
 - 5- اكتب معادلة تمثل التفاعل الكلي





مدرسة سالم الثانوية للبنين الزمن: حصة واحدة رقم الطالب: ()

مديرية التربية والتعليم لواء الموقر تقويم الشهر الاول لمادة (الكيمياء) للصف (التاسع)

* ملاحظة 1 : عزيزي الطالب لديك ثلاثة اسئلة , يرجى قراءة الاسئلة بتمعن ومن ثم الاجابة عليها * ملاحظة 2 : يجب استخدام قلم حبر ازرق جاف لحل الاسئلة وغير ذلك تكون العلامة (صفر)

امنياتي لكم بالتوفيق والنجاح محمد الطعاني