

3

اسم الطالب :

الصف : /١٠

العام الدراسي : 2018/2017 م

الفصل الدراسي : الثاني

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء - للصف العاشر

السؤال الأول : ضع علامة (✓) امام أنسب إجابة صحيحة تكمل بها كل من الجمل التالية : (1 = ½ x 2)

(١) الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : $AgNO_3 (aq) + NaCl (aq) \rightarrow AgCl (s) + NaNO_3 (aq)$ Ag^+ , Cl^- Na^+ , Ag^+ Na^+ , NO_3^- Cl^- , NO_3^- (٢) العامل المختزل في التفاعل التالي : $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ HCl $ZnCl_2$ Zn H_2

(1 = 1x1)

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي :

عدد تأكسد الهيدروجين في هيدريد الصوديوم يساوي -1

(1 = 1x1)

(ب) احسب ما يلي :

(١) عدد مولات المغنسيوم التي تحتوى على (1.5×10^{23}) ذرة منه .

(٢) عدد الذرات في (2 mol) من المغنسيوم .

اسم الطالب :

الصف : ١٠ /

العام الدراسي : 2018/2017 م

الفصل الدراسي : الثاني

3

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء - للصف العاشر

السؤال الأول : ضع علامة (✓) امام أنسب إجابة صحيحة تكمل بها كل من الجمل التالية : (1 = 1/2 x 2)

(١) المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$
 الأكسدة والاختزال .
 تفاعلات تكوين غاز .

 تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل)
 تفاعلات الترسيب .
(٢) العامل المؤكسد في التفاعل التالي : $2\text{Na}^+ + 2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^- + \text{Br}_2$
 Cl_2
 Na^+
 Br^-
 Cl^-

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1 = 1x1)

عدد تأكسد الأكسجين في المركب OF_2 يساوي + 2 .

(ب) احسب ما يلي:

(1 = 1x1)

١- عدد مولات السيليكون التي تحتوي على 2.4×10^{24} ذرة منه .

٢- عدد جزيئات الماء في التي توجد في 2.5 mol منه .

اسم الطالب :

الصف : /١٠

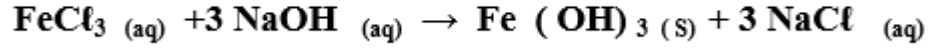
العام الدراسي : 2018/2017 م

الفصل الدراسي : الثاني

3

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء - للصف العاشر

السؤال الأول : ضع علامة (✓) امام أنسب إجابة صحيحة تكمل بها كل من الجمل التالية : (1 = ½ x 2)
 (١) الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي :



$\text{Fe}^{3+}, \text{OH}^-$ Na^+, Cl^- Cl^-, OH^- $\text{Fe}^{3+}, \text{Na}^+$

(٢) عدد التأكسد للأكسجين في المركب Na_2O_2 هو :

+2 +1 -2 -1

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1 = 1x1)

التفاعل التالي : $4 \text{Al} (\text{s}) + 3 \text{O}_2 (\text{g}) \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3 (\text{s})$ من تفاعلات الأكسدة والاختزال

(1 = 1x1)

(ب) احسب ما يلي:

عدد الذرات الموجودة في 1.5 mol من جزيئات SO_3 .

اسم الطالب :

الصف : /١٠

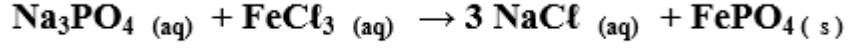
العام الدراسي : 2018/2017 م

الفصل الدراسي : الثاني

3

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء - للصف العاشر

السؤال الأول : ضع علامة (✓) امام أنسب إجابة صحيحة تكمل بها كل من الجمل التالية : (1 = ½ x 2)
 (١) الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي :



Na^+, Cl^- $\text{Fe}^{3+}, \text{PO}_4^{3-}$ $\text{PO}_4^{3-}, \text{OH}^-$ $\text{Fe}^{3+}, \text{Na}^+$

(٢) عدد التأكسد للمنجنيز يساوي 4 + في أحد الأنواع التالية هو :

Mn_2O_7 MnO_4^- Mn^{2+} MnO_2

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1 = 1x1)

عدد تأكسد ذرة الهيدروجين في جزئ الهيدروجين يساوي صفر .

(ب) احسب ما يلي : (1 = 1x1)

عدد الذرات الموجودة في 2.5 mol من جزيئات الإيثان C_2H_6 .

3

اسم الطالب :

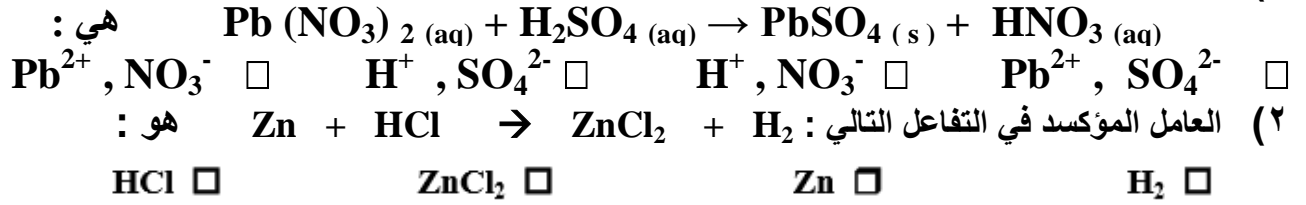
الصف : /١٠

العام الدراسي : 2018/2017 م

الفصل الدراسي : الثاني

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء - للصف العاشر

السؤال الأول : ضع علامة (✓) امام أنسب إجابة صحيحة تكمل بها كل من الجمل التالية : (1 = ½ x 2)
 (١) الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي :



(1 = 1x1)

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي :

عدد التأكسد للنيتروجين في جزيء الأمونيا NH_3 يساوي (-3)

(1 = 1x1)

(ب) احسب ما يلي :

(١) عدد مولات الماء H_2O التي تحتوي على 1.8×10^{24} جزيء منه .(٢) عدد الجزيئات في (4 mol) من سكر الجلوكوز $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

3

اسم الطالب :

الصف : /١٠

العام الدراسي : 2018/2017 م

الفصل الدراسي : الثاني

الاختبار القصير الأول في مادة الكيمياء - للصف العاشرالسؤال الأول : ضع علامة (✓) امام أنسب إجابة صحيحة تكمل بها كل من الجمل التالية : (1 = ½ x 2)

- (١) الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{Al}_{(s)} \rightarrow \text{AlCl}_{3(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ هي :
 Al^{3+} Cl^- $\text{Al}^{3+}, \text{Cl}^-$ Cl^-, H^+
- (٢) العامل المؤكسد في التفاعل التالي : $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$ هو :
 جميع ما سبق N_2 NH_3 H_2

(1 = 1x1)

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي :عدد تأكسد الهيدروجين في جزيء الأمونيا NH_3 يساوي (+1) ؟(1 = 1x1)

(ب) احسب ما يلي:

. عدد الذرات الموجودة في 3.5 mol من جزيئات البروبان C_3H_8 .