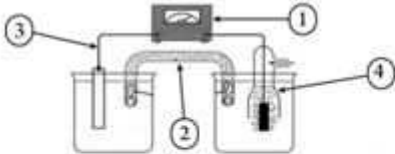


| وزارة التربية والتعليم  |     | اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م |   |                 |   |                                     |   |                        |
|---|-----|---|---|-----------------|---|-------------------------------------|---|------------------------|
| قطاع المناهج والتوجيه   |     | المادة  |   | الكيمياء        |   |                                     |   |                        |
| ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة. |     |   |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 1   | ( ) | تمتاز عناصر المجموعة الانتقالية الأولى بخمولها الكيميائي.                     |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 2   | ( ) | خواص النظام هي المتغيرات الفيزيائية التي يمكن قياسها.                         |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 3   | ( ) | في المركبات التساهمية القطبية يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات.            |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 4   | ( ) | يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.                                |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 5   | ( ) | تحضر الأمينات الأولية من تفاعل الأمونيا مع هاليد ألكيل.                       |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 6   | ( ) | تشابه خلية الزنك والخلية القاعدية في مادة المهبط.                             |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 7   | ( ) | تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.                             |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 8   | ( ) | المحتوى الحراري للماء السائل أقل من المحتوى الحراري لبخار الماء.              |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 9   | ( ) | عدد ذرات الكربون في الفركتوز (6) ذرات.  |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 10  | ( ) | لاختيار أفضل أنواع الوقود يتطلب ذلك معرفة حرارة احتراقها.                     |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 11  | ( ) | المادة التي لها جهد أكسدة أكبر تختزل.   |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 12  | ( ) | لأكسدة الفركتوز تستخدم عوامل مؤكسدة قوية.                                     |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 13  | ( ) | الجلاليسين له تأثير متعادل على ورقة دوار الشمس.                               |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 14  | ( ) | حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات.       |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 15  | ( ) | تميل العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 إلى التفاعلات الانشطارية.            |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 16  | ( ) | يحمل البوزيترون شحنة سالبة.   |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 17  | ( ) | لتنقية النحاس من الشوائب بالتحليل الكهربائي يتم توصيله بالقطب السالب.         |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 18  | ( ) | يشير الرمز إلى فاصل بين حالتَي المادة.  |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 19  | ( ) | المستوى الفرعي الأخير لعناصر سلسلة اللانثانيدات هو 5f                         |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 20  | ( ) | تعبّر $\text{CaSiO}_3$ إحدى مكونات الشحنة.                                    |   |                 |   |                                     |   |                        |
| اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.                                |     |   |   |                 |   |                                     |   |                        |
| 21  | 1   | حرارية  | 2 | نووية           | 3 | مغناطيسية                           | 4 | كيميائية               |
| 22  | 1   | A   | 2 | B               | 3 | E                                   | 4 | D                      |
| 23  | 1   | الأنوية الواقعة أسفل حزام الاستقرار   | 2 | العناصر الثقيلة | 3 | الأنوية الواقعة أعلى حزام الاستقرار | 4 | جميع التفاعلات النووية |
| 24  | 1   | مجموعة واحدة  | 2 | مجموعتان        | 3 | ثلاث مجموعات                        | 4 | أربع مجموعات           |
| 25  | 1   | الأحادية  | 2 | الثنائية        | 3 | الثلاثية                            | 4 | العديدة                |
| 26  | 1   | الفولتميتر  | 2 | الجلفانومتر     | 3 | الهيدرومتر                          | 4 | الأمبير                |
| 27  | 1   | ألفا  | 2 | بيتا            | 3 | جاما                                | 4 | بوزيترون               |
| 28  | 1   | الجلوكوز  | 2 | الفركتوز        | 3 | السكروز                             | 4 | النشا                  |
| 29  | 1   | البنزين   | 2 | الرصاص          | 3 | الايثانول                           | 4 | الماء                  |
| 30  | 1   | البرافين  | 2 | مصهور الصوديوم  | 3 | ماء ثقيل                            | 4 | جرافيت                 |
| 31  | 1   | التبخير   | 2 | التعادل         | 3 | الاحتراق                            | 4 | التكثيف                |
| 32  | 1   | الرابعة   | 2 | الخامسة         | 3 | السادسة                             | 4 | السابعة                |
| 33  | 1   | احتراق  | 2 | تعادل           | 3 | تكوين                               | 4 | فوبان                  |
| 34  | 1   | $\text{H}_2\text{S}$  | 2 | $\text{KMnO}_4$ | 3 | $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$   | 4 | $\text{FeSO}_4$        |

| وزارة التربية والتعليم |  |                                     |                              |                                   |                                 |                              | اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م |                              |  |  |  |  |  |  |
|------------------------|--|-------------------------------------|------------------------------|-----------------------------------|---------------------------------|------------------------------|---|------------------------------|--|--|--|--|--|--|
| قطاع المناهج والتوجيه  |  |                                     |                              |                                   |                                 |                              | المادة  |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        |  |                                     |                              |                                   |                                 |                              | الكيمياء  |                              |  |  |  |  |  |  |
| 35                     | عنصر له نظيران ( $^{27}_{14}\text{X}$ ، $^{29}_{14}\text{X}$ ) يتواجدان بنسبة (4 : 1) ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر = ...   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 27.4                                | 2                            | 26                                | 3                               | 29                           | 4   | 26.4                         |  |  |  |  |  |  |
| 36                     | المادة المستخدمة في تكوين امين يقل عن الاميد بذرة كربون واحدة ...  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | $\text{HNO}_3$                      | 2                            | $\text{HNO}_2$                    | 3                               | $\text{Ba(OH)}_2$            | 4   | $\text{NaOBr}$               |  |  |  |  |  |  |
| 37                     | تتكون الكربوهيدرات من ذرات ...   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | $\text{C, H, O}$                    | 2                            | $\text{C, H, N}$                  | 3                               | $\text{O, N, H}$             | 4   | $\text{C, N, O}$             |  |  |  |  |  |  |
| 38                     | كرة فولاذية حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.م° ، وكتلتها (20) جم سخنت من (20) إلى (50) م° ؛ فإن كمية الحرارة المكتسبة تساوي ..... جول.  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 249.4                               | 2                            | 269.4                             | 3                               | 445.4                        | 4   | 179.6                        |  |  |  |  |  |  |
| 39                     | عدد النيوترونات في نواة $^{140}_{56}\text{Ba}$ تساوي ...   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 56                                  | 2                            | 140                               | 3                               | 84                           | 4   | 196                          |  |  |  |  |  |  |
| 40                     | إذا علمت أن : ( $39 = \text{K}^+$ ، $23 = \text{Na}^+$ ، $27 = \text{Al}^{+3}$ ، $52 = \text{Cr}^{+3}$ ) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ..... |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | Cr                                  | 2                            | Al                                | 3                               | Na                           | 4   | K                            |  |  |  |  |  |  |
| 41                     | عند إضافة محلول $\text{NH}_4\text{OH}$ إلى محلول $\text{FeCl}_2$ يتكون راسب لونه ...   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | أحمر طوبى                           | 2                            | أخضر                              | 3                               | أزرق فاتح                    | 4   | أحمر داكن                    |  |  |  |  |  |  |
| 42                     | إذا علمت أن : جهد أكسدة $\text{Ba} = 2.90$ فولت ، وجهد أكسدة $\text{Na} = 2.71$ فولت ؛ فإن ق.د.ك للخلية = ..... فولت   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 2.90                                | 2                            | 2.71                              | 3                               | 5.61                         | 4   | 0.19                         |  |  |  |  |  |  |
| 43                     | من التفاعل الآتي : $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}$ $\Delta\text{H} = -538 \text{ kJ/mol}$ ؛ فإن حرارة تكوين HF تساوي ..... كيلو جول/مول.  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 266 -                               | 2                            | 269 -                             | 3                               | 270 -                        | 4   | 279 -                        |  |  |  |  |  |  |
| 44                     | الصيغة الكيميائية لليوريا ...  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}_2$ | 2                            | $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ | 3                               | $\text{H}_2\text{N-CO-NH}_2$ | 4   | $\text{CH}_3\text{CONH}_2$   |  |  |  |  |  |  |
| 45                     | من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللاصق ...  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | $\text{Al}_2\text{O}_3$             | 2                            | $\text{P}_2\text{O}_5$            | 3                               | $\text{CaCO}_3$              | 4   | $\text{CaSiO}_3$             |  |  |  |  |  |  |
| 46                     | عدد تأكسد الماغنيسيوم في $\text{MgCl}_2$ يساوي ...   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | صفر                                 | 2                            | 2+                                | 3                               | 2-                           | 4   | 1-                           |  |  |  |  |  |  |
| 47                     | تتكون طبقة من $\text{Fe}_3\text{O}_4$ عند تفاعل الحديد مع حمض ...  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | مركز $\text{HNO}_3$                 | 2                            | مخفف HCl                          | 3                               | مركز HCl                     | 4   | مخفف $\text{H}_2\text{SO}_4$ |  |  |  |  |  |  |
| 48                     | المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول  |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 859.4 -                             | 2                            | 268.6 -                           | 3                               | 92.3 -                       | 4   | 33.9+                        |  |  |  |  |  |  |
| 49                     | إذا كانت متوسط طاقة الترابط لنواة الكبريت $^{32}_{16}\text{S}$ تساوي 8.5 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = ..... م.أ.ف   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        | 1  | 272                                 | 2                            | 136.05                            | 3                               | 0.531                        | 4   | 0.266                        |  |  |  |  |  |  |
| 50                     | وظيفة الجزء رقم (1) هي ...   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
|                        |   |                                     |                              |                                   |                                 |                              |   |                              |  |  |  |  |  |  |
| 1                      | قراءة ق.د.ك للخلية   | 2                                   | نقل الأيونات بين نصفي الخلية | 3                                 | نقل الإلكترونات بين قطبي الخلية | 4                            | معادلة نصفي الخلية  |                              |  |  |  |  |  |  |

|   |            |                           |                          |
|---|------------|---------------------------|--------------------------|
| الكيمياء  | المادة     | 7                         | نموذج التصحيح الالكتروني |
| اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م |            |                           |                          |
| 416206  | رقم الجلوس | حسام عبدالله محمد الغزالي | الاسم                    |
| حاضر  | الحالة     | 160                       | رقمة                     |
| معاذ بن جبل - معين  | المركز     |                           |                          |



|   |   |   |   |    |   |   |   |   |    |     |    |    |     |    |    |
|---|---|---|---|----|---|---|---|---|----|-----|----|----|-----|----|----|
| 4 | 3 | 2 | 1 | س  | 4 | 3 | 2 | 1 | س  | خطأ | صح | س  | خطأ | صح | س  |
| ● | ③ | ② | ① | 36 | ● | ③ | ② | ① | 21 | ●   | ③  | 11 | ④   | ●  | 1  |
| ④ | ③ | ② | ● | 37 | ④ | ③ | ● | ① | 22 | ④   | ●  | 12 | ④   | ●  | 2  |
| ④ | ③ | ● | ① | 38 | ④ | ③ | ② | ● | 23 | ④   | ●  | 13 | ●   | ③  | 3  |
| ④ | ● | ② | ① | 39 | ④ | ③ | ② | ● | 24 | ④   | ●  | 14 | ④   | ●  | 4  |
| ④ | ③ | ● | ① | 40 | ④ | ③ | ● | ① | 25 | ●   | ③  | 15 | ④   | ●  | 5  |
| ④ | ③ | ● | ① | 41 | ④ | ● | ② | ① | 26 | ●   | ③  | 16 | ●   | ③  | 6  |
| ● | ③ | ② | ① | 42 | ④ | ● | ② | ① | 27 | ●   | ③  | 17 | ④   | ●  | 7  |
| ④ | ③ | ● | ① | 43 | ● | ③ | ② | ① | 28 | ●   | ③  | 18 | ●   | ●  | 8  |
| ④ | ● | ② | ① | 44 | ● | ③ | ② | ① | 29 | ●   | ③  | 19 | ④   | ●  | 9  |
| ④ | ③ | ② | ● | 45 | ④ | ③ | ● | ① | 30 | ●   | ③  | 20 | ④   | ●  | 10 |
| ④ | ③ | ● | ① | 46 | ④ | ③ | ② | ● | 31 |     |    |    |     |    |    |
| ④ | ③ | ② | ● | 47 | ④ | ③ | ● | ① | 32 |     |    |    |     |    |    |
| ④ | ③ | ② | ● | 48 | ④ | ③ | ● | ① | 33 |     |    |    |     |    |    |
| ④ | ③ | ② | ● | 49 | ④ | ③ | ● | ① | 34 |     |    |    |     |    |    |
| ④ | ③ | ② | ● | 50 | ④ | ③ | ② | ● | 35 |     |    |    |     |    |    |

الجمهورية اليمنية

وزارة التربية والتعليم

اللجنة العليا للاختبارات

لجنة المطبعة المركزية

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)

للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م

|                           |                       |
|---------------------------|-----------------------|
| المادة                    | الكيمياء              |
| المحافظة                  | مديرية معين / الامانة |
| المركز                    | معاذ بن جبل - معين    |
| رقم المركز                | 160                   |
| مظروف                     | 2                     |
| حسام عبدالله محمد الغزالي |                       |
| عبد الله يحيى بن علي      |                       |
| رقم الجلوس                | 416206                |
| رقم تسلسلي                | 119                   |

☐ غيب  
☐ غش  
☐ شغب  
☐ تلفون  
☐ اخرى

As Exam Paper

| الدرجة المستحقة | درجة السؤال | اجابة الطالب | الاجابة الصحيحة | ر.س         | الدرجة المستحقة | درجة السؤال | اجابة الطالب | الاجابة الصحيحة | ر.س | الدرجة المستحقة | درجة السؤال | اجابة الطالب | الاجابة الصحيحة | ر.س |
|-----------------|-------------|--------------|-----------------|-------------|-----------------|-------------|--------------|-----------------|-----|-----------------|-------------|--------------|-----------------|-----|
| 2               | 2           | 2            | 2               | 41          | 2               | 2           | 4            | 4               | 21  | 1               | 1           | 1            | 1               | 1   |
| 2               | 2           | 4            | 4               | 42          | 2               | 2           | 2            | 2               | 22  | 1               | 1           | 1            | 1               | 2   |
| 2               | 2           | 2            | 2               | 43          | 2               | 2           | 1            | 1               | 23  | 1               | 1           | 2            | 2               | 3   |
| 2               | 2           | 3            | 3               | 44          | 2               | 2           | 1            | 1               | 24  | 1               | 1           | 1            | 1               | 4   |
| 2               | 2           | 1            | 1               | 45          | 2               | 2           | 2            | 2               | 25  | 1               | 1           | 1            | 1               | 5   |
| 2               | 2           | 2            | 2               | 46          | 2               | 2           | 3            | 3               | 26  | 1               | 1           | 2            | 2               | 6   |
| 2               | 2           | 1            | 1               | 47          | 2               | 2           | 3            | 3               | 27  | 1               | 1           | 1            | 1               | 7   |
| 2               | 2           | 1            | 1               | 48          | 2               | 2           | 4            | 4               | 28  | 1               | 1           | 1            | 1               | 8   |
| 2               | 2           | 1            | 1               | 49          | 2               | 2           | 4            | 4               | 29  | 1               | 1           | 1            | 1               | 9   |
| 2               | 2           | 1            | 1               | 50          | 2               | 2           | 2            | 2               | 30  | 1               | 1           | 1            | 1               | 10  |
| الدرجات         |             | العظمى       |                 | عدد الاسئلة | 2               | 2           | 1            | 1               | 31  | 1               | 1           | 2            | 2               | 11  |
| 80.00           |             | 80           |                 | 50          | 2               | 2           | 2            | 2               | 32  | 1               | 1           | 1            | 1               | 12  |
| ملاحظات:        |             |              |                 |             | 2               | 2           | 2            | 2               | 33  | 1               | 1           | 1            | 1               | 13  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 2            | 2               | 34  | 1               | 1           | 1            | 1               | 14  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 1            | 1               | 35  | 1               | 1           | 2            | 2               | 15  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 4            | 4               | 36  | 1               | 1           | 2            | 2               | 16  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 1            | 1               | 37  | 1               | 1           | 2            | 2               | 17  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 2            | 2               | 38  | 1               | 1           | 2            | 2               | 18  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 3            | 3               | 39  | 1               | 1           | 2            | 2               | 19  |
|                 |             |              |                 |             | 2               | 2           | 2            | 2               | 40  | 1               | 1           | 2            | 2               | 20  |
|                 |             |              |                 |             |                 |             |              |                 |     |                 |             |              |                 |     |