

# الخبير

القسمة  
الثالثة

رينشتاين



| السؤال (١) |   | أي من المركبات يكون رابطة تساهمية |
|------------|---|-----------------------------------|
| أ          | ب | HCl                               |
| ج          | د |                                   |
| الجواب (أ) |   | الإجابة: HCl                      |

| السؤال (٢) |   | أي التالي لا يصنف مادة حسب التعريف العلمي للمادة؟ |
|------------|---|---|
| أ          | ب | الماء   |
| ج          | د | الحرارة   |
| الجواب (ج) |   | الإجابة: الحرارة                                  |

| السؤال (٣)  |                                   | أحد الأيونات التالية يكون أسهل اختزالاً:   |
|---|-----------------------------------|--|
| جهود الاختزال القياسية لبعض أنصاف الخلايا عند 25°C و 1M |                                   |  |
| E°(v)   | الاسم                             |  |
| -2.372  | $Mg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Mg$ |  |
| -1.662  | $Al^{3+} + 3e^{-} \rightarrow Al$ |  |
| -0.1262   | $Pb^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Pb$ |  |
| 0.7996  | $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$   |  |
| 0.851   | $Hg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Hg$ |  |
| أ   | ب                                 | $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$            |
| ج   | د                                 | $Mg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Mg$          |
| الجواب (ب)  |                                   | الإجابة: $Hg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Hg$ |

| السؤال (٤) |   | أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرابع للذرة |
|------------|---|---|
| أ          | ب | 32  |
| ج          | د | 16  |
| الجواب (أ) |   | الإجابة: 32   |

| السؤال (٥) |   | كيف تكون صيغة التسامي                    |
|------------|---|--|
| أ          | ب | $AB_{(s)} \rightarrow AB_{(g)}$          |
| ج          | د | $AB_{(s)} \rightarrow AB_{(l)}$          |
| الجواب (أ) |   | الإجابة: $AB_{(s)} \rightarrow AB_{(g)}$ |



| السؤال (٦) |      | هكسانوات الميثيل ينتمي إلى |      |
|------------|------|----------------------------|------|
| أ          | كحول | ب                          | أمين |
| ج          | أميد | د                          | إستر |
| الجواب (د) |      | الإجابة: إستر              |      |

| السؤال (٧) |              | مشروب ال PH له يساوي 2 ما هو المعلومة الصحيحة عنه |            |
|------------|--------------|---|------------|
| أ          | مشروب قاعدي  | ب   | مشروب حمضي |
| ج          | مشروب متعادل | د   |            |
| الجواب (ب) |              | الإجابة: مشروب حمضي                               |            |

| السؤال (٨) |   | عدد تأكسد الأكسجين في H <sub>2</sub> O |    |
|------------|---|--|----|
| أ          | 1 | ب                                      | -1 |
| ج          | 2 | د                                      | -2 |
| الجواب (د) |   | الإجابة: -2                            |    |

| السؤال (٩) |   | أي العمليات التالية يمثل تفاعل حالة التسامي |  |
|------------|---|---|--|
| أ          | $I_2(s) \rightarrow I_2(g)$             | ب   | $Br_2(l) \rightarrow Br_2(s)$            |
| ج          | $C_{10}H_8(s) \rightarrow C_{10}H_8(l)$ | د   | $CaCO_3(s) \rightarrow CaO(s) + CO_2(g)$ |
| الجواب (أ) |   | الإجابة: $I_2(s) \rightarrow I_2(g)$        |  |

| السؤال (١٠) |                     | الخواص الجامعة للمحاليل تعتمد على ؟ |                            |
|-------------|---------------------|-------------------------------------|----------------------------|
| أ           | نوع المادة وطبيعتها | ب                                   | عدد جسيمات (جزيئات) المذاب |
| ج           | درجة الحرارة        | د                                   | الحجم                      |
| الجواب (ب)  |                     | الإجابة: عدد جسيمات (جزيئات) المذاب |                            |

| السؤال (١١) |              | بحث يُجرى لحل مشكلة محددة .. |                |
|-------------|--------------|------------------------------|----------------|
| أ           | البحث النظري | ب                            | البحث الفلسفي  |
| ج           | البحث الوصفي | د                            | البحث التطبيقي |
| الجواب (د)  |              | الإجابة: البحث التطبيقي      |                |

| السؤال (١٢) |       | NH <sub>2</sub> CONH <sub>2</sub> |            |
|-------------|-------|-----------------------------------|------------|
| أ           | يوريا | ب                                 | فورمالدهيد |
| ج           | كيتون | د                                 |            |
| الجواب (أ)  |       | الإجابة: يوريا                    |            |

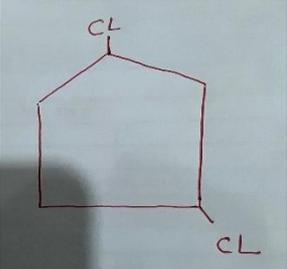
| السؤال (١٣)                                 |                    | أي التغيرات الآتية تزيح التفاعل لتكوين المزيد من الميثانول CH <sub>3</sub> OH ؟ |                        |
|---|--------------------|---|------------------------|
| $CO + H_2 \rightleftharpoons CH_3OH + heat$ |                    |   |                        |
| أ   | زيادة درجة الحرارة | ب   | زيادة حجم وعاء التفاعل |
| ج   | إضافة CO           | د   | إضافة عامل محفز        |
| الجواب (ج)                                  |                    | الإجابة: إضافة CO   |                        |

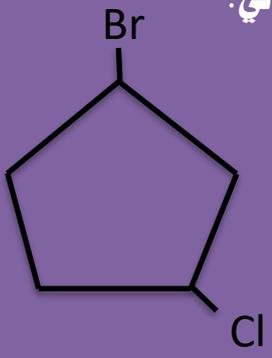
| السؤال (١٤) |     | الجزئ BeCl <sub>2</sub> شكله |  |
|-------------|-----|------------------------------|--|
| أ           | خطي | ب                            |  |
| ج           |     | د                            |  |
| الجواب (أ)  |     | الإجابة: خطي                 |  |

| السؤال (١٥) |                                  | إذا تعرض بالون هيليوم لأشعة الشمس فسوف تلاحظ أن حجمه يصبح أكبر بسبب.. |                                       |
|-------------|----------------------------------|---|---------------------------------------|
| أ           | ذرات الغاز تتخمد لارتفاع حرارتها | ب   | بسبب الضغط الخارجي الواقع على البالون |
| ج           | الخاصية الكيميائية لأشعة الشمس   | د   | بسبب تصادمها مع جدران الوعاء          |
| الجواب (د)  |                                  | الإجابة: بسبب تصادمها مع جدران الوعاء                                 |                                       |

| السؤال (١٦) |   | إذا كان PH=14 فإن تركيز أيونات الهيدروكسيد OH |    |
|-------------|---|---|----|
| أ           | 0 | ب   | 1  |
| ج           | 3 | د   | 14 |
| الجواب (ب)  |   | الإجابة: 1                                    |    |

| السؤال (١٧) |            | أي الآتي يمثل مركب : |         |
|-------------|------------|----------------------|---------|
| أ           | الفحم      | ب                    | الأوزون |
| ج           | صدأ الحديد | د                    | الزئبق  |
| الجواب (ج)  |            | الإجابة: صدأ الحديد  |         |

| السؤال (١٨) |  | ما اسم المركب   |  |
|-------------|--|---|--|
|             |  |  |  |
|             |  |   |  |
| ج           |  | ب   |  |
| الجواب (أ)  |  | الإجابة: ثنائي كلورو بنتان حلقي   |  |

| السؤال (١٩) |  | الاسم النظامي للمركب التالي:  |                                 |
|-------------|--|---|---------------------------------|
|             |  |  |                                 |
|             |  |   |                                 |
| ج           |  | ب   | 1 - برومو- 4 □ كلورو بنتان حلقي |
| الجواب (أ)  |  | د   | 1 - برومو- 3 - كلورو بنزين      |
|             |  | الإجابة : 1- برومو- 3- كلورو بنتان حلقي   |                                 |

| السؤال (٢٠) |                    | سؤال صيغته غير كاملة ( معدل الايض الي ما يدخل بالتفاعل ) سؤال عن التنفس الخلوي في الإنسان |        |
|-------------|--------------------|---|--------|
| أ           | ماء                | ب   | طاقة   |
| ج           | ثاني أكسيد الكربون | د   | جلوكوز |
| الجواب (د)  |                    | الإجابة: جلوكوز   |        |

| السؤال (٢١) |                      | سبب التناقص في طبقة الاوزون في الغلاف الجوي.. |
|-------------|----------------------|---|
| أ           | تيارات الهواء        | ب   |
| ج           | الاشعة فوق البنفسجية | د   |
| الجواب (ب)  |                      | الإجابة: الكلوروفلوروكربون                    |

| السؤال (٢٢) |                       | يشبه التوزيع الالكتروني للكالسيوم Ca <sub>20</sub> التوزيع الالكتروني لغاز نبييل عندما.. |
|-------------|-----------------------|--|
| أ           | يكتسب 1e <sup>-</sup> | ب  |
| ج           | يكتسب 2e <sup>-</sup> | د  |
| الجواب (د)  |                       | الإجابة: يفقد 2e <sup>-</sup>  |

| السؤال (٢٣) |                  | الأعلى في درجة الغليان    |
|-------------|------------------|---------------------------|
| أ           | H <sub>2</sub> O | ب                         |
| ج           |                  | د                         |
| الجواب (أ)  |                  | الإجابة: H <sub>2</sub> O |

| السؤال (٢٤) |            | PH = POH            |
|-------------|------------|---------------------|
| أ           | نقطة تكافؤ | ب                   |
| ج           |            | د                   |
| الجواب (أ)  |            | الإجابة: نقطة تكافؤ |

| السؤال (٢٥) |                 | ينتفخ العجين بعدما نضيف الخميرة بسبب |
|-------------|-----------------|--------------------------------------|
| أ           | CO <sub>2</sub> | ب                                    |
| ج           |                 | د                                    |
| الجواب (أ)  |                 | الإجابة: CO <sub>2</sub>             |

|             |          |   |
|-------------|----------|---|
| السؤال (٢٦) |          | يكون مستقر عند درجة حرارة عالية وضغط عالي |
| أ           | الكوارتز | ب   |
| ج           | الألماس  | د   |
| الجواب (ج)  |          | الإجابة: الألماس                          |

|             |                        |   |
|-------------|------------------------|---|
| السؤال (٢٧) |                        | محلول على شكل عجينة يتكون من مواد كيميائية للخلية الجلفانية |
| أ           | الخلية الجافة          | ب   |
| ج           | خلية التحليل الكهربائي | د   |
| الجواب (أ)  |                        | الإجابة: الخلية الجافة                                      |

