**دليل اختبار المحتوى**

**بكالوريوس تعليم ثانوي–**

**كيمياء**

**المعايير المتعلقة بالامتحان:**

**الصف العاشر ( كيمياء) تأسيسي ومتقدم**

**10F.15.1**

**10F.15.2**

**10F.15.13**

**10F.15.5**

**10F.15.6**

**10F.15.11**

**10F.15.12**

**10F.17.1**

**10A.17.1**

**10A.17.10**

**10A.17.12**

**10A.17.13**

**10F.18.4**

**10A.21.4**

**10A.20.4**

**10A.21.7**

**10A.24.1**

**10A.24.2**

**الصف الحادي عشر ( كيمياء) تأسيسي ومتقدم**

**11F.16.1**

**11F.17.1**

**11F.17.2**

**11A.18.1**

**11A.18.4**

**11A.18.8**

**11A.19.1**

**11A.19.2**

**11A.19.6**

**11A.19.7**

**11A.23.3**

**الصف الثاني عشر (كيمياء)**

**12F.14.4**

**12F.14.8**

**12F.15.1**

**12F.15.2**

**12F.15.3**

**12F.15.4**

**12F.15.6**

**12F.15.7**

**المواضيع المتعلقة بامتحان المحتوى:**

* بنية وخصائص المادة.
* التفاعلات الكيميائية.
* تغيرات الطاقة في الكيمياء.
* الانتظام والتناسق في الكيمياء.

**نماذج من الأسئلة:**

1. ما هي الصفة المشتركة بين الايونات التالية: Na+ , Mg+2, F- ؟
2. لديهم نفس العدد من البروتونات
3. هم أكبر حجما من ذراتهم.
4. لديهم توزيع الكتروني مشابه لذرة النيون
5. عند اتحادهم مع ذرات الاكسجين فانهم يكونون روابط تساهمية.
6. ما هي نوع الرابطة الكيميائية التي ستنتج عند احاد ذرتي كلور لتكوين جزيء؟
7. رابطة فلزية
8. رابطة تساهمية أحادية
9. رابطة تساهمية ثنائية
10. رابطة أيونية
11. أي من المعادلات الكيميائية التالية تعد موزونة؟
12. Fe2O3(s)+3CO(g) 2Fe(s)+3CO2(g)
13. Fe2O3(s)+CO(g) Fe(s)+CO2(g)
14. Fe2O3(s)+CO(g) Fe(s)+3CO2(g)
15. Fe2O3(s)+CO(g) 2Fe(s)+CO2(g)
16. ما اسم المركب الذي صيغته الكيميائية Cu2O ؟
17. أكسيد النحاس(l)
18. أكسيد النحاس(ll)
19. ثاني أكسيد النحاس
20. أكسيد النحاس
21. عند أي درجة حرارة مئوية يشغل غاز عدد مولاته 2.0 و يقع تحت ضغط مقداره mmHg 74 ، كما أنه يشغل حيزا مقداره 600 L من الاناء. ؟؟
22. 90 oC
23. 60 oC
24. 363 oC
25. 0 oC
26. ما هي خصائص القاعدة القوية؟؟
27. متأين بالكامل في المحاليل
28. لا يتفاعل الا مع الاحماض القوية
29. يحتوى على القليل من من ايونات الهيدروكسيد
30. pH له أقل من 7