

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الملف مراجعة وأسئلة التحصيلي للفصل الرابع الاتزان الكيميائي

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [المستوى الخامس](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#)

الملف مراجعة وأسئلة التحصيلي للفصل الرابع الاتزان الكيميائي

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [المستوى الخامس](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#)

المزيد من الملفات بحسب المستوى الخامس والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار كيمياء فصل الطاقة والتغيرات الكيميائية	1
حل كيمياء كراس التحارب	2
حل كيمياء كتاب الطالب	3
دليل الإجابات النموذجية حالات المادة	4
دليل الاجابة النموذجية الطاقة والتغيرات الكيميائية	5

بسم الله الرحمن الرحيم

مراجعة + أسئلة التحصيلي للفضل الرابع الاتزان الكيميائي # كيمياء ٣ #

١- عند زيادة تركيز المادة المتفاعلة (A) في التفاعل $A+B \rightleftharpoons C+D$ فإن الإتزان حسب مبدأ لوتشاتيليه :
أ- لا يتأثر ب- تزداد سرعة التفاعل في الاتجاهين ج- يزاح التفاعل لليسار د- يزاح التفاعل لليمين

٢- يزداد انخفاض ذوبانية المادة بسبب تأثير :

أ- الحاصل الأيوني ب- الأيون المشترك ج- تبدال د- القوى كهروستاتيكية

almanah.com/sa

الذائبية

٣- إذا بذل جهد على نظام في حالة اتزان فإنه يؤدي الى ازاحة النظام في اتجاه يخفف أثر هذا الجهد ..

أ - قانون مندليف ب- قانون شارل. ج- قانون حفظ الكتلة. د- مبدأ لوتشاتيليه

٤- عندما تكون المتفاعلات والنواتج في الحالة الفيزيائية نفسها يكون الاتزان

أ - غير متجانس. ب- متعادل. ج- متوقف د- متجانس

٥- ناتج ضرب تراكيز الايونات الذائبة كل منها مرفوع لاس يساوي معامله في المعادله الموزونه :

أ- ثابت الاتزان ب- الحاصل الايوني ج- ثابت حاصل الاذابة د- سرعة التفاعل

٦- عندما يكون $Q_{sp} > K_{sp}$ فسوف :

أ- يتكون راسب ب- لا يتكون راسب ج- المحلول مشبع د- المحلول غير مشبع

٧- الايون المشترك في المركبين التاليين : $PbCrO_4 - Pb(NO_3)_2$:

أ- NO_3^- ب- SO_4^{2-} ج- CrO_4^{2-} د- Pb^{+2}

٨- ذائبية كبريتات النحاس التي K_{sp} لها $= 2.5 \times 10^{-10}$: $\text{Cu}^{+2} + \text{CO}_3^{-2} \rightleftharpoons \text{CuCO}_3$

أ- 2.5×10^{-10} ب- 1.6×10^{-5} ج- 2.2×10^{-4} د- 2.6×10^{-18}

٩- العامل الوحيد الذي يغير من قيمة ثابت الاتزان K_{eq} هو :

أ- العامل المحفز ب- الضغط ج- التركيز د- درجة الحرارة

١٠- إذا وجد الرمز التالي في معادلة فإنه يشير الى حالة الاتزان :

أ- + ب- [] ج- → د- ⇌

١١- حالة النظام عندما تتساوى سرعتي التفاعل الامامي والعكسي :

أ- الاتزان الكيميائي ب- سرعة التفاعل ج- الذائبية د- المعقد المنشط

١٢- العامل الذي لا يؤثر في موضع الاتزان ولا في قيمة ثابت الاتزان هو :

أ- التركيز ب- الضغط ج- درجة الحرارة د- العوامل المحفزة

١٣- إذا كانت قيمة K_{eq} كبيرة عند الاتزان فهذا يعني ان :

أ- التفاعل لا يمكن حدوثه ب- تراكيز النواتج اكبر ج- تراكيز المتفاعلات اكبر د- التفاعل بطيء

١٤- ارتفاع درجة الحرارة للتفاعل المتزن $\text{N}_2\text{O}_4 + \text{HAET} \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

أ- زيادة كمية NO_2 ب- زيادة كمية N_2O_4 ج- نقص كمية NO_2 د- نقص قيمة K_{eq}

١٥- تعبير ثابت الاتزان للتفاعل التالي $\text{H}_2\text{O} (l) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O} (g)$

أ- $K_{eq} = \frac{[\text{H}_2\text{O}(g)]}{[\text{H}_2\text{O}(l)]}$ ب- $K_{eq} = [\text{H}_2\text{O}(g)]$ ج- $K_{eq} = \frac{[\text{H}_2\text{O}(l)]}{[\text{H}_2\text{O}(g)]}$ د- $K_{eq} = [\text{H}_2\text{O}(l)]$

١٦- في التفاعل حرارة $CO + 2H_2 \rightleftharpoons CH_3OH +$ تعمل إضافة عامل محفز على :

أ- اتجاه الاتزان يمينا ب- يزاح الاتزان يسارا ج- يزاح نحو المتفاعلات د- لا يتأثر الاتزان

١٧- واحد من الخواص التاليه ليس من خواص الاتزان :

أ- درجة الحرارة ثابتة ب- تفاعل في نظام مغلق ج- اتزان ديناميكي د- ازدياد حجم التفاعل

١٨- صنفى نوع الاتزان في المعادلات التالية :

١- $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ (متجانس) (غير متجانس)
٢- $I_2(s) \rightleftharpoons I_2(g)$ (متجانس) (غير متجانس)

١٩- عندما تكون تراكيز النواتج اكبر من تراكيز المتفاعلات تكون قيمة ثابت الاتزان K_{eq}

١- اكبر من واحد

٢- اقل من واحد

٢٠- عند خفض درجة الحرارة للتفاعل التالي حرارة $2O_3 \rightleftharpoons 3O_2 +$

١- يزاح لليمين

٢- يزاح لليسار

٢١- في التفاعل العكسي يحدث استهلاك.....للمواد المتفاعلة :

١- كلي

٢- جزئي

٢٢- في حالة الاتزان الكيميائي تكون سرعة التفاعل الامامي والعكسي

١- متساوية

٢- صفر

٢٣- وجود ايون مشترك في محلول يزيد من ذائبية المادة

١- صح

٢- خطأ

almanahj.com/sa

المنهج السموية

٢٤- كلما زادت تراكيز النواتج زادت قيمة ثابت الاتزان K_{eq}

١- صح

٢- خطأ

٢٥- قيمة K_{eq} ثابتته عند درجة حرارة معينة

١- صح

٢- خطأ

٢٦- الضغط يعتمد على عدد مولات السائل

١- صح

٢- خطأ

٢٧- عند تساوي عدد المولات طرفي المعادلة فإن الضغط لا يؤثر على حالة الاتزان

١- صح

٢- خطأ

٢٨- يتناسب الضغط طرديا مع الحجم

١- صح

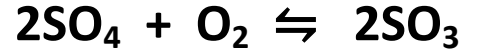
٢- خطأ

٢٩- تقاس ثوابت حاصل الإذابة K_{sp} للمركبات القليلة الذوبان فقط

١- صح

٢- خطأ

٣٠ كيف يؤثر تقليل حجم الوعاء (زيادة الضغط) على الأنظمة المتزنة التالية :



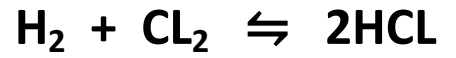
١- يزاح الاتزان نحو عدد المولات الأقل

٢- يزاح الاتزان نحو عدد المولات الأكثر

٣- لا يتأثر الاتزان

almanahj.com/sa

المنهج السعودية



١- يزاح الاتزان يسارا

٢- يزاح يمينا

٣- لا يتأثر الاتزان

انتهى والله الحمد