ورقة عمل

تصنيف التفاعلات الكيميائية

الكيمياء 1 — الصف الأول الثانوي — التفاعلات الكيميائية

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. ما نمط التفاعل الممثل بالصيغة A + B → AB؟

أ) تحلل ب) اتحاد

ج) إحلال أحادي د) احتراق

2. في تفاعل الإحلال الثنائي يتبادل مركبان أيونيهما لتكوين مركبين جديدين

( ) صح ( ) خطأ

3. الصيغة العامة لتفاعل التحلل هي AB → ___ + ___

4. اذكر مثالًا واحدًا من الحياة اليومية على تفاعل الاحتراق

---

5. التفاعل Zn + CuSO4 → ZnSO4 + Cu يُصنّف ضمن:

أ) اتحاد ب) تحلل

ج) إحلال أحادي د) إحلال ثنائي

6. تفاعل تحلل صودا الخبز بالتسخين ينتج مادة واحدة فقط

( ) صح ( ) خطأ

7. التفاعل الذي يصاحبه غالبًا تكوّن راسب عند تبادل الأيونات يُسمى تفاعل ___

8. أي العوامل يحدد إمكانية حدوث تفاعل الإحلال الأحادي؟

أ) درجة الحرارة فقط ب) سلسلة النشاط الكيميائي

ج) لون المادة المتفاعلة د) حالة المادة الفيزيائية

9. صنّف التفاعل التالي ووازنه: AgNO3 + NaCl → AgCl + NaNO3

---

10. التفاعل CaCO3 → CaO + CO2 يُصنّف ضمن:

أ) اتحاد ب) تحلل

ج) احتراق د) إحلال ثنائي