

كلوريد الهيدروجين → كلور + هيدروجين

كلوريد الصوديوم → كلور + صوديوم

يود + كلوريد الصوديوم → يوديد الصوديوم + كلور

س1 يُعدّ الكلور عنصرًا نشطًا كيميائيًا، وهو يتفاعل مع أنواع مختلفة من العناصر والمركبات.

- يُتوقع أن يسلك التينيساين Ts المكتشف حديثًا سلوك الكلور.

1- اكتب المعادلة اللفظية لتفاعل الهيدروجين مع التينيساين.

2- اكتب المعادلة الكيميائية الموزونة لتفاعل الصوديوم مع التينيساين.

3- أيّ العنصرين سيكون أكثر نشاطًا كيميائيًا: الكلور أم التينيساين؟

4 - اكتب المعادلة اللفظية لتفاعل الإزاحة الذي يمكن أن يوضح أيّ هذين العنصرين هو الأكثر نشاطًا كيميائيًا.

س2 يبيّن الجدول التالي الحالة الفيزيائية لبعض عناصر المجموعة VII.

مستعينًا بالجدول استنتج الحالة الفيزيائية للبروم عند درجة حرارة الغرفة.

عناصر المجموعة VII	الحالة الفيزيائية عند درجة حرارة الغرفة
الكلور	غاز لونه أخضر فاتح
البروم	
اليود	صلب لونه رمادي

س3 أيّ الهالوجينات يمكن لليود أن يزيحها من محلول يحتوي على أيونات هاليد؟

س4 أكمل الجملة الآتية بالكلمات المناسبة.

-الاختزال هو عملية إلكترونات، و..... هي عملية فقد إلكترونات.

س5 حدد العامل المؤكسد والعامل المختزل في المعادلة التالية.



- العامل المؤكسد هو

- العامل المختزل هو

س6:

أ- زن نصف المعادلة الأيونية الآتية، وذلك بإضافة الإلكترونات مستخدمًا العدد المناسب من الرمز (e-).



ب يعبر نصف المعادلة الأيونية السابق عن عملية.

○ اكسدة

○ اختزال

ظل الإجابة الصحيحة

انتهت الأسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح