

اجب على جميع الأسئلة التالية :-

يوضح الجدول التالي درجات انصهار (تقريبية) لبعض عناصر المجموعة 5A بالجدول

الترتيب الصحيح من أعلى إلى أسفل	درجة الإنصهار بالسيليزية	رمز العنصر
	630	Sb
	810	Bi
	44	P
	270	As

الدوري، ادرسها جيداً ثم أجب:

أ) أكمل العمود الثالث في الجدول المقابل بترتيب العناصر حسب تدرجها بالزيادة في درجة الإنصهار؟

ب) إذا افترضنا أن عنصر (X) يقع بعد عنصر (Bi) تتبأ بدرجة الانصهار لعنصر (X) ؟

١

.....
.....
.....
.....
.....

التفاعل مع يوديد البوتاسيوم المائي	الحالة	اللون	
لا يتفاعل	صلب	أسود	A
لونبني	غاز	بني غامق	B
لا يتفاعل	صلب	أخضر	C
لونبني	سائل	أصفر	D

الاستانين عنصر يقع في المجموعة السابعة من الجدول الدوري.

الرمز الذي يمثل الخصائص المحتملة له؟

B A

D (ظلل الإجابة الصحيحة) C

٢

2

عندما يتم خلط محليل مائي من كلوريد герمانيوم (GeCl_2) وكلوريد الحديد الثلاثي (FeCl_3) يحدث التفاعل الآتي:

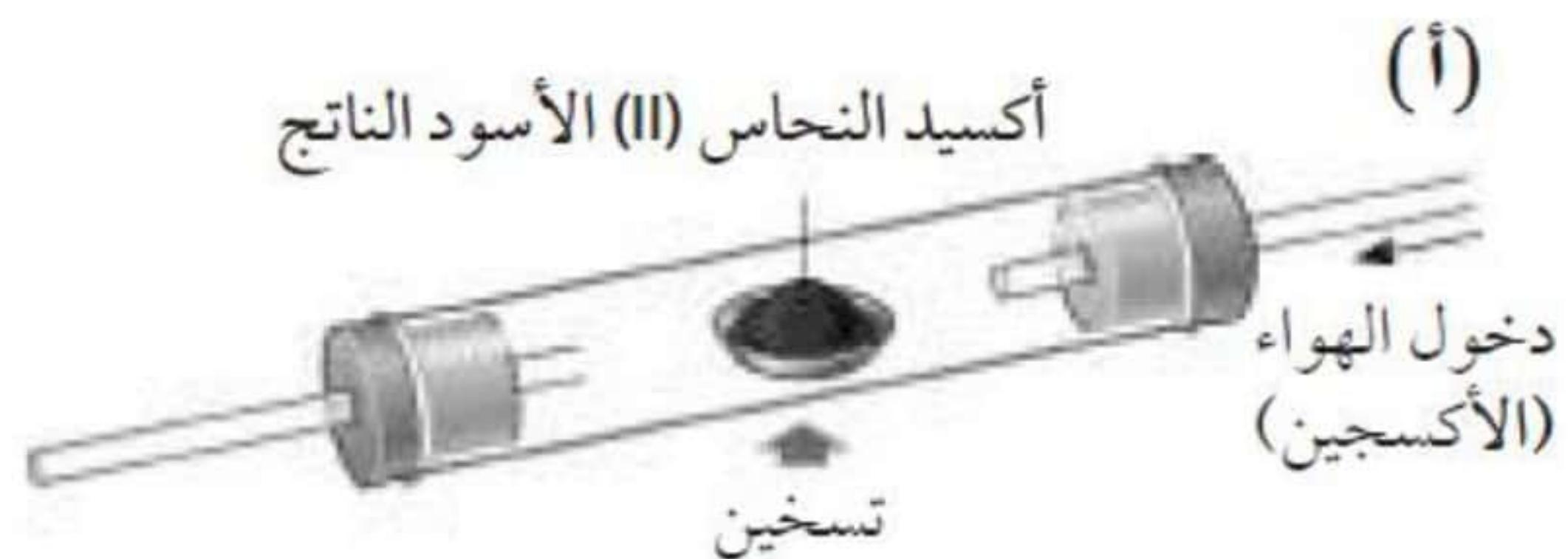


هل يعمل كلوريد герمانيوم كعامل مؤكسد أم عامل مخترل؟ اشرح سبب اختيارك وفقاً لعملية نقل الإلكترونات (مع ضرورة كتابة نصف التفاعل)؟

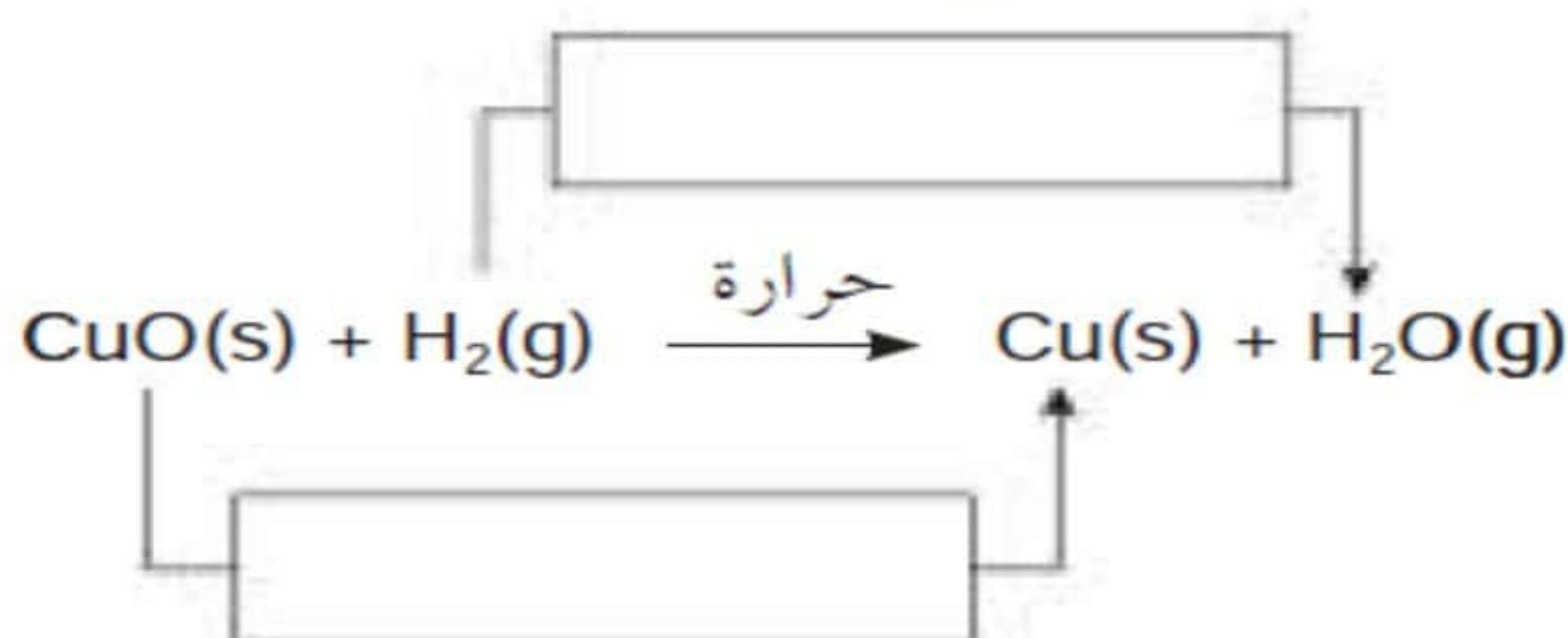
.....
.....
.....
.....

٣

يوضح الرسم التوضيحي (أ) أكسدة النحاس إلى أكسيد النحاس (II) باستخدام الهواء (الأكسجين)، ويوضح الرسم التوضيحي (ب) اختزال أكسيد النحاس (II) إلى نحاس باستخدام الهيدروجين.



املاً الصندوقين في المُعادلة الموضحة أدناه بـ «أكسدة» أو «اختزال».



ما الدور الذي يقوم به الهيدروجين في المُعادلة السابقة؟ اختر الإجابة الصحيحة.

عامل مخترل

عامل مؤكسد

٤

أ

ب