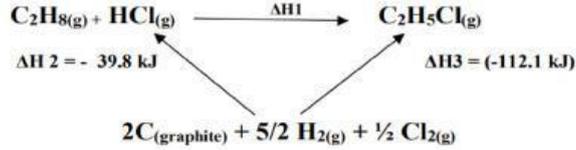


## اختبر نفسك كيمياء الفصل الدراسي الثاني 2024-2025

### اختر الإجابة الصحيحة مما يأتي:

1 الدورة ادناه يمكن ان تستخدم في تحديد حرارة التكوين  $\Delta H_f$  لغاز كلوريد الايثيل ( $C_2H_5Cl$ )



ما قيمة  $\Delta H$  للتفاعل؟

- 72.3 kJ
- +72.3 kJ
- 151.9 kJ
- +151.9 kJ

2 . أي من الآتي صحيح إذا كان  $[H^+] = 1.0 \times 10^{-5} M$  عند درجة حرارة  $5^\circ C$

a.  $pH = 9$

b.  $pH = 10^{-5}$

c.  $[OH^-] = 1.0 \times 10^{-9} M$

d.  $[OH^-] = 1.0 \times 10^{-14} M$

3 أي مما يلي يمثل العلاقة بين سرعة ظهور  $H_2O$  وسرعة اختفاء  $NH_3$  في المعادلة الآتية؟



سرعة ظهور  $H_2O$  = ضعف سرعة اختفاء  $NH_3$

سرعة ظهور  $H_2O$  = 0.5 سرعة اختفاء  $NH_3$

سرعة ظهور  $H_2O$  = 0.66 سرعة اختفاء  $NH_3$

سرعة ظهور  $H_2O$  = 1.5 سرعة اختفاء  $NH_3$

الرؤية: متعلم ريادي لتنمية مستدامة .

الرسالة: نرسي بيئة تعليمية شاملة ومبتكرة تعزز القيم والأخلاق وتؤهل المتعلم بمهارات عالية : لإعداد جيل واع قادر على

بناء مجتمع متقدم واقتصاد مزهر .