اختبر نفسك كيمياء الفصل الدراسي الثاني 2024-2025

اختر الإجابة الصحيحة فما يأتي:

1 الدورة ادناه يمكن ان تستخدم في تحديد حرارة التكوين ΔHF لغاز كلوريد الايثيل (C_2H_5Cl)

$$C_2H_{8(g)} + HCl_{(g)} \xrightarrow{\Delta H1} C_2H_5Cl_{(g)}$$

$\Delta H\,2 = -\ 39.8$ kJ

$\Delta H3 = (-112.1$ kJ$)$

$$2C_{(graphite)} + 5/2\ H_{2(g)} + ½\ Cl_{2(g)}$$

ما قيمة ΔH 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 ^oC

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؟

$$4NH_{3(g)} + 3O_{2\,(g)} \longrightarrow 2N_{2(g)} + 6H_2O_{(g)}$$

- ☐ 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 = 1.5سرعة اختفاء NH_3

LIVEWORKSHEETS