

تعیین کمی دارن یک مقدار معلوم

• هدف آزمایش: تعیین مقدار از اکسیدان آن با استفاده از واکنش HCl

• تئوری آزمایش: این واکنش (تخمین از) مقدار معینی از ماده است که به مقدار معینی از ماده اکسیدان واکنش

دارد و در نتیجه برآورد مقدار این واکنش با واکسن تعیین می‌گردد به دلیل سبکی

آزمایشی، هر یک ۱.۰۰۸ گرم را با مقدار HCl حاصل شده در کنار هم قرار

حاصل از آن حجمی از آب بود و با توجه به حجم آن ۲۲.۴ در کنار هم قرار داده یک محلول

وزن اکسیدان فلز به دست می‌آید: $\text{وزن اکسیدان} = \frac{\text{وزن آنی}}{\text{ظرفیت (عدد اکسیداسیون)}}$

• نتیجه آزمایش: (۱) - نتایج از آب به دست آمده و استوانه مدرج به از آب را درون آن

قرار داده می‌شود به محض دیدن تغییرات در آن آب را به برآورد معین می‌کنیم.

(۲) - ۱۵ cc از HCl محلول در داخل این می‌ریزم. (۳) - ۰.۱ cc فلز مورد نظر را

به دست ۰.۰۱ cc توانی کرد در داخل دیال ریخته (با در باز) در آن درون این می‌ریزم.

تا به واکنش این مقدار آن را به محض دیدن تغییرات در آن آب را به برآورد معین می‌کنیم.

• وسایل مورد نیاز: این محلول ۲۵۰ cc، استوانه مدرج ۲۵۰ cc، شیشه، و یک فلز خاصه، HCl محلول.

Subject: _____
Date _____

(2)

40311025 گزینہ اول

$$P_{tot} = P_{H_2O} + P_{H_2} + P_{gh}$$

● حل:

$$680 \text{ mmHg} + 24 \text{ mmHg} + P_{H_2} + 7 \text{ mmHg}$$

⇒

$$P_{H_2} = 649 \text{ mmHg}$$

$$\frac{P_{H_2}}{T} = \frac{P_0 V_0}{T_0} \Rightarrow \frac{649 \times 110}{298} = \frac{760 \times V_0}{273}$$

$$V_0 = 86.05$$

$$\text{step 2: } \frac{E_0}{11200} = \frac{0.1 \text{ g}}{V_0}$$

$$E = 13.01$$

$$M = E \times \alpha$$

→ مقررہ ایزوٹوپ کے ذریعہ 2 و 3 کے حساب سے پتہ چلتا ہے

$$2: M = 26.02$$

$$3: M = 39.03$$

α پتہ 2 و 3 کے ذریعہ