

بسمه تعالی

نام:

کوئیز غلطت‌ها:

- ۱- یک محلول ۲,۷ مولار را به عنوان محلول استوک در نظر بگیرید.
برای تهیه‌ی محلول‌های ۰,۹، ۰,۳، ۰,۲، ۰,۱ از چه وسایلی استفاده می‌کنید.
بدون نوشتن توضیحات با کشیدن شکل و نوشتن مقادیر روی شکل‌ها، مسیر
ساخت محلول‌ها را شرح دهید.

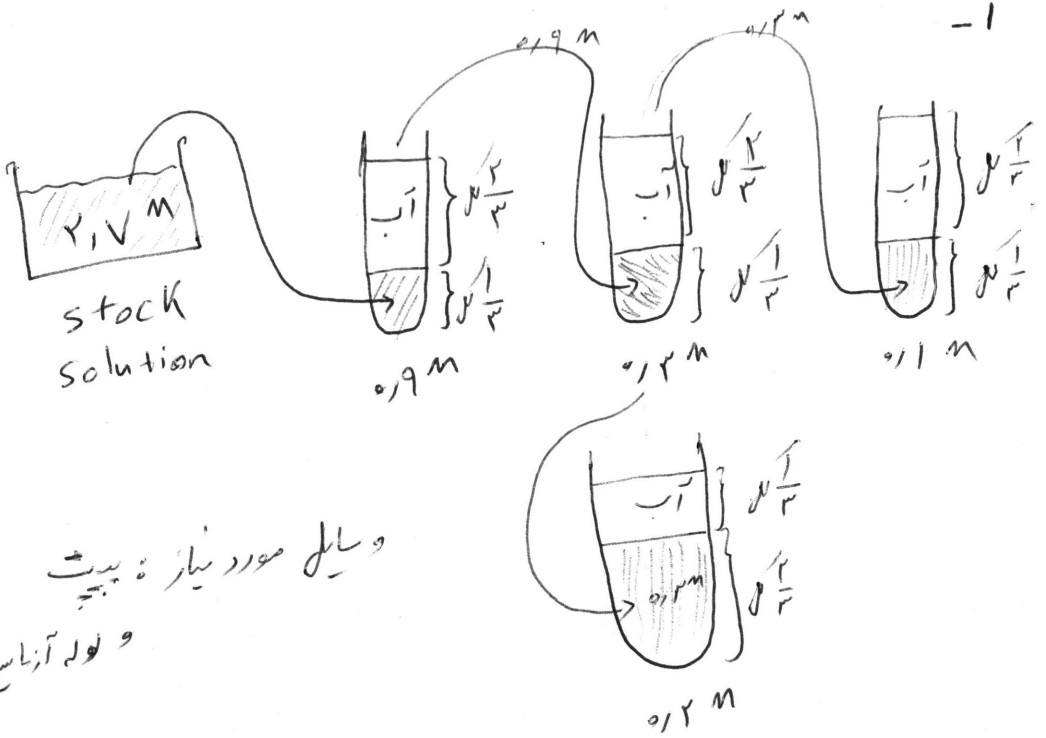
۲- ۱۰ میلی لیتر محلول ۲ مولار گلوکز را در نظر بگیرید. این محلول را با ۱۰ میلی لیتر محلول ۱۸ درصد گلوکز قاطی می کنیم. غلظت گلوکز در محلول نهایی به مولار و به درصد چقدر است؟

جرم مولی گلوکز ۱۸۰ گرم بر مول است-هر مول آن ۱۸۰ گرم است.

راه حل:

غلظت محلول نهایی به مولار:

غلظت محلول نهایی به درصد:



- 2

$1. mL$ $2 M$ glc

$1. mL$ $1 M$ glc

$2. mL$ $1.1196 \times 10^{-2} g$

$1.1196 \times 10^{-2} g = \frac{1.1196 \times 10^{-2} g}{100 mL}$

$\frac{2 mol}{1000 mL} = \frac{2 \times 10^{-2} mol}{100 mL} \rightarrow 0.02 mol \times \frac{100 g}{1 mol} = 2.99 g$

2.5% $1.0 M$

$2.5\% = \frac{2.5 g}{100 mL} = \frac{2.5 \times 10^{-2} g}{1000 mL} \times \frac{1 mol}{100 g} = \frac{1}{100000}$

Quizizz کورس گفتگو