$$0.1970\ g\ C_6H_8O_6 \times \frac{mol}{176.1238\ g} \times \frac{}{29.41\ mL} \times \frac{1000\ mL}{L} = 0.03803\ \frac{mol}{L}$$

$$\%\ e_f = \sqrt{\%\ e_1^2 + \%\ e_2^2}$$

e	e/y	%. e/y	%. e^2
0.0003	0.001522	0.1522	0.0232
0.03	0.001020	0.1020	0.01040
0.00007	0.001832	0.1833	0.03359

$$0.03803 \pm 0.00007\ \frac{Mol}{L}$$