

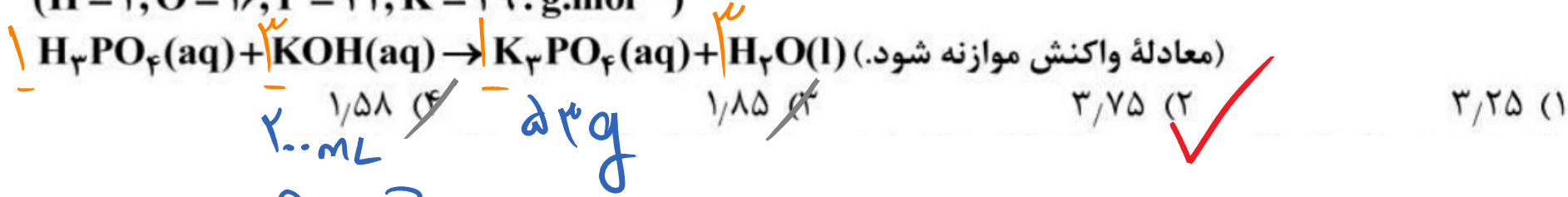
تجربی - سوال ۲۴۴

شیوا حریری

علی جبرا | سایت تخصصی آموزش

۲۴۴- به ۲۰۰ میلی لیتر محلول پتاسیم هیدروکسید، مقدار کافی فسفریک اسید برای واکنش کامل اضافه شده است. اگر ۵۳ گرم پتاسیم فسفات تشکیل شود، غلظت باز شرکت کننده در واکنش، چند مول بر لیتر است؟

(H = ۱, O = ۱۶, P = ۳۱, K = ۳۹ : g.mol<sup>-1</sup>)



$C_M = ?$

$$\frac{C_M \times 200}{3 \times 1000} = \frac{53}{1 \times 1000} \times 3$$

$$C_M = \frac{3}{18} = \frac{30}{18} = \frac{15}{9} + \left(\frac{1}{9}\right) = 2$$

$$K_3PO_4 = 3(39) + 1(31) + 4(16) = 212 \text{ g/mol}$$