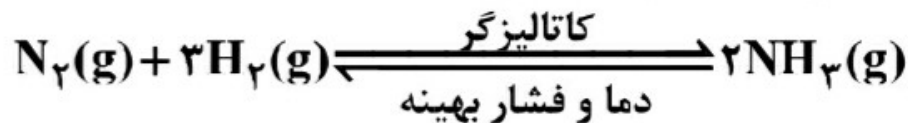


۲۷۰-۱۰ مول گاز نیتروژن و ۳۰۰ مول گاز هیدروژن در شرایط بهینه واکنش هابر، با یکدیگر واکنش داده شده‌اند. حداکثر

چند گرم آمونیاک، در ظرف واکنش تشکیل خواهد شد؟ (N = ۱۴, H = ۱: g.mol<sup>-1</sup>)



$$\frac{28}{100}$$

۱.مول ۳.مول ۳۴۰ (۴)

g? ۱۷۰ (۳)

۱۲۹/۲ (۲)

۹۵/۲ (۱) ✓

$$\frac{1}{1} = \frac{\text{mol NH}_3}{2} \Rightarrow \text{mol NH}_3 = 2$$

$$\frac{28}{100} = \frac{x}{2}$$

$$x = 0.17 \text{ mol} \times \frac{17 \text{ g NH}_3}{1 \text{ mol NH}_3} = 2.89$$