

1. mol@ - mol@

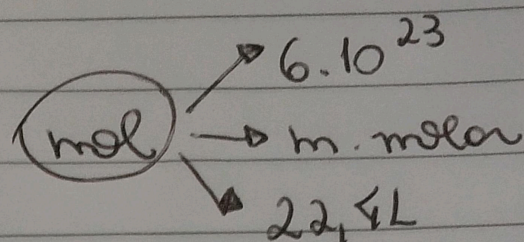
2. conversão - conversão

3. Informação - x

↳ massa

↳ n° de mol

↳ volume p/ um gás



Danielle Medeiros Amaral - CT11 317

2) 1 mol H₂ - 1 mol NH₃

$$17v = 22,4 \cdot 2800$$

$$22,4L - 17g$$

$$v = \frac{62.720}{17}$$

$$\checkmark - 2800kg$$

$$17$$

$$v = 3689,41L$$

1 mol H₂ - 1 mol NH₃

$$22,4 \cdot m = 3689,41 \cdot 17$$

$$22,4L - 17g$$

$$m = \frac{62.719,97}{22,4}$$

$$3689,41L - m$$

$$22,4$$

$$m = 2799,9$$

$$v = 3689,41L \quad m = 2799,9...$$

3) 1 mol N₂ - 1 mol NH₃

$$17v = 22,4 \cdot 2800$$

$$22,4L - 17g$$

$$v = \frac{62.720}{17}$$

$$\checkmark - 2800kg$$

$$17$$

$$v = 3689,41L$$

$$v = 3689,41L$$

Prof: não sei se está certo!!