

**Далтонов и Авогадров закон - ЗАДАЦИ**

1. У суду се налази  $14g$  азота и  $9g$  водоника на температури  $10^{\circ}\text{C}$  и под притиском  $1\text{MPa}$ . Наћи моларну масу смјеше и запремину суда.
2. Балон запремине  $5l$  садржи смјешу водоника и хелијума под притиском  $600\text{kPa}$ . Маса смјеше је  $6g$  од чега  $60\%$  припада хелијуму. Колика је температура смјеше?
3. Суд запремине  $2l$  подјелен је на два једнака дијела непокретном преградом која пропушта само водоник. У једну половину суда се уведе  $20g$  аргона ( $M = 40 \frac{g}{mol}$ ) и  $2g$  водоника, а у другој је вакуум. Колики ће бити притисак у првој половини суда после успостављања равнотеже? Температура у суду је све вријеме  $20^{\circ}\text{C}$ .
4. Нацртати дати процес на  $pV$  и  $pT$  дијаграму.

