

בפסגת האוורסט בגובה 8,848 מטר, בטמפ' של מינוס 14 מעלות צלזיוס, הלחץ הוא 0.27 אטמ'. מה הלחץ באותם תנאים ביחידות בר?

$$P = 0.27 \text{ atm} \quad 1 \text{ atm} = 1.01325 \text{ bar}$$

$$P = 0.27 \cdot 1.01325 \text{ bar}$$

$$P = 0.27358 \text{ bar}$$

מה הלחץ ביחידות אטמ' אם הלחץ הוא 2.5 בר?

$$P = 2.5 \text{ bar}$$

$$1 \text{ atm} = 1.01325 \text{ bar}$$

$$\frac{1 \text{ atm}}{1.01325} = \frac{\cancel{1.01325} \text{ bar}}{\cancel{1.01325}}$$

$$0.986923 \text{ atm} = 1 \text{ bar}$$

$$P = 2.5 \cdot 0.986923 \text{ atm}$$

$$P = 2.46731 \text{ atm}$$