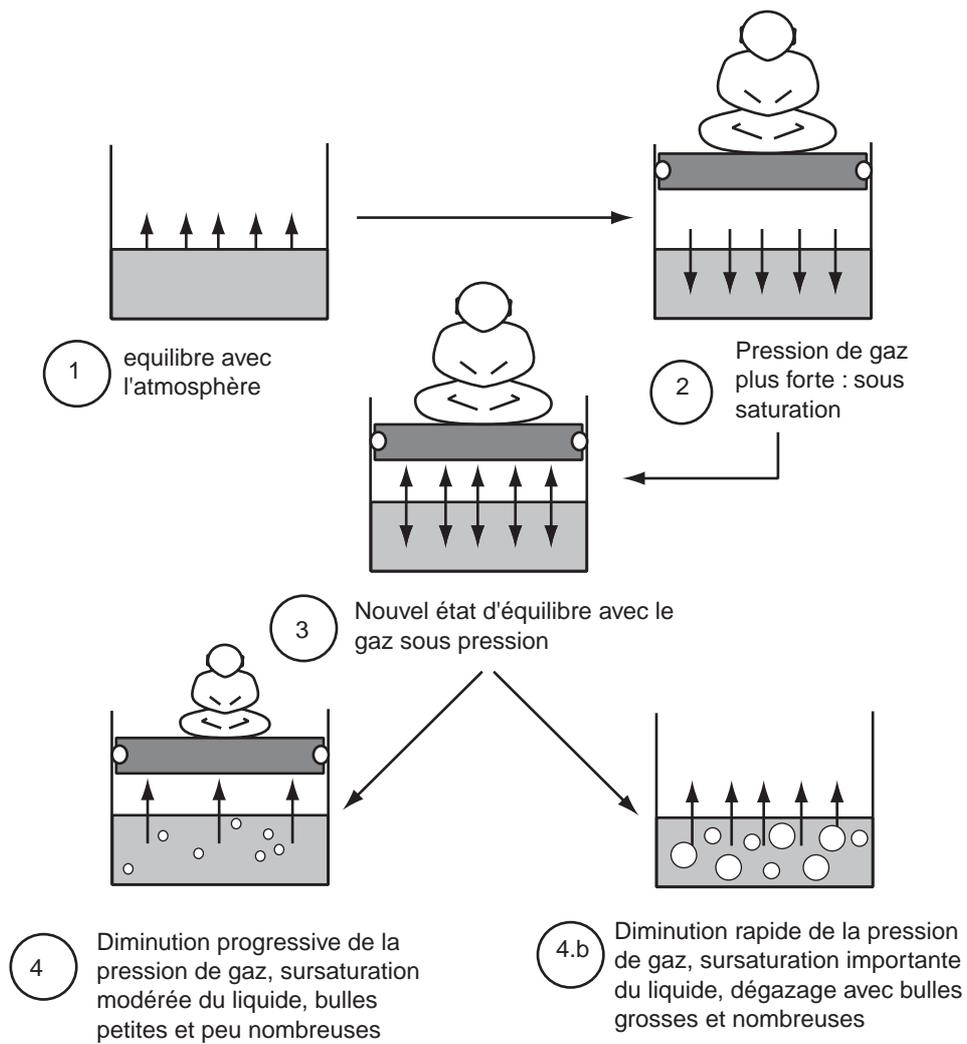
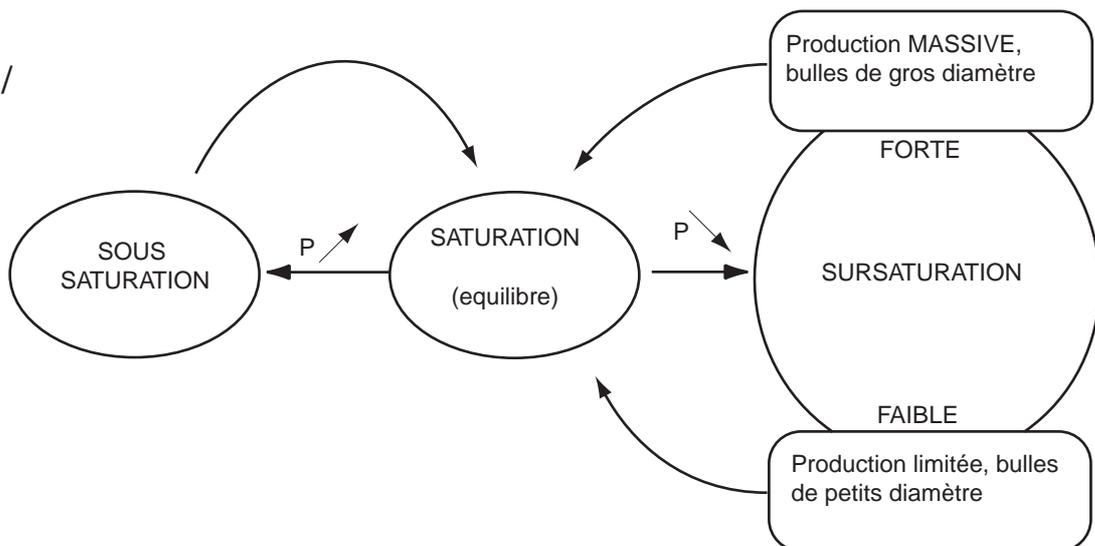


FIG 1 : Les différents états de saturation

1.a /



1.b /



Le système gaz/liquide ne peut s'écarter de l'équilibre que sous l'influence d'une action extérieure (augmentation ou diminution de la pression), il a toujours tendance à revenir naturellement vers l'état de saturation (état d'équilibre stable)
 Les flèches courbes représentent les réactions du système (retour vers l'équilibre), les flèches droites représentent les action extérieures (variations de pression)