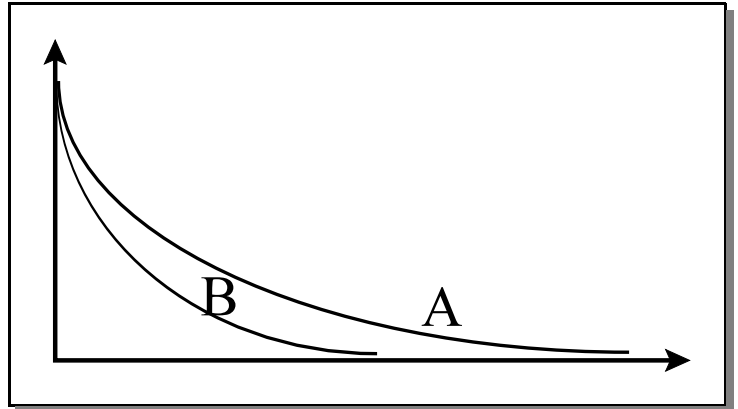


Aufgaben zum Verdunstungsvorgang

I. In der rechts dargestellten Abbildung wird der Verdunstungsvorgang von zwei Stoffen A und B dargestellt.

Arbeitsaufträge: (schriftlich zu bearbeiten!)

1. Vervollständige das Verdunstungsdiagramm um die **fehlenden** Angaben!
2. Beschreibe die **wesentliche** Aussage des Diagramms.
3. Die zwei Stoffe A und B haben **unterschiedliche** Siedepunkte: der eine siedet bei 35 °C, der andere bei 56 °C. Ordne die Siedepunkte den Stoffen A und B zu!
4. Der Luftdruck beeinflusst den Siedepunkt. Die in Tabellen dargestellten Siedepunkte werden bei einem **Norm(al)**druck von 1013 hPa (hekto-Pascal) gemessen. Die Einheit „bar“ wird nur noch im technischen Bereich manchmal verwendet. Wenn der **Luftdruck sinkt**, verdunsten die Stoffe A und B a) schneller, b) langsamer, c) hat keine Auswirkung, gleich schnell? Begründe deine Auswahl!



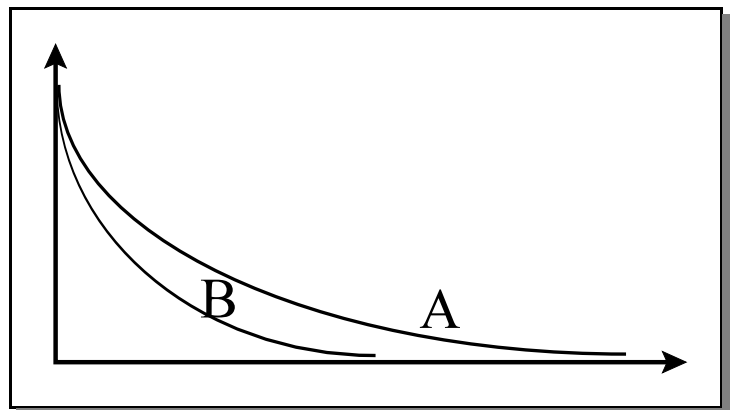
www.chemie.schule

Aufgaben zum Verdunstungsvorgang

I. In der rechts dargestellten Abbildung wird der Verdunstungsvorgang von zwei Stoffen A und B dargestellt.

Arbeitsaufträge: (schriftlich zu bearbeiten!)

1. Vervollständige das Verdunstungsdiagramm um die **fehlenden** Angaben!
2. Beschreibe die **wesentliche** Aussage des Diagramms.
3. Die zwei Stoffe A und B haben **unterschiedliche** Siedepunkte: der eine siedet bei 35 °C, der andere bei 56 °C. Ordne die Siedepunkte den Stoffen A und B zu!
4. Der Luftdruck beeinflusst den Siedepunkt. Die in Tabellen dargestellten Siedepunkte werden bei einem **Norm(al)**druck von 1013 hPa (hekto-Pascal) gemessen. Die Einheit „bar“ wird nur noch im technischen Bereich manchmal verwendet. Wenn der **Luftdruck sinkt**, verdunsten die Stoffe A und B a) schneller, b) langsamer, c) hat keine Auswirkung, gleich schnell? Begründe deine Auswahl!



www.chemie.schule