**Téma 12: Roztoky a jejich složení**

* Str. 4 – žáci odpovídají na otázky
* Str. 5 – co je rozpustné ve vodě? Princip a ověření správnosti řešení: rozpustné látky se ´´schovají´´ při ´´vložení do kádinky s vodou´´. Nerozpustné zůstanou vidět.

Odpověď na otázku je pod rámečkem – klikni – efekt rozetmění

* Str. 6 – co je rozpustné v benzenu? Rozpustné látky se ´´schovají´´, nerozpustné ne.

Odpověď na otázku je pod rámečkem – klikni – efekt rozetmění

* Str. 7 – žáci doplní test – lze použít pro opakování nebo zkoušení. Správné řešení je na str. 8
* Str. 9 – flash – závislost skupenství na teplotě, bod tuhnutí a bod varu. Závěrečný test
* Str. 10 – žáci doplní definice. Správné řešení je ukryto za roletou – lze odkrýt postupně shora. Kliknutím na hvězdičku se otevře přiložený soubor – Faktory ovlivňující rozpustnost sloučenin, rozpustnost látek.
* Str. 12 – žáci doplní tabulku – výpočet hmotnostního zlomku roztoků
* Str. 15 – 16 – žáci podle ústního nebo písemného zadání učitelem (objemové procento) zaznačí v diagramu složení roztoku – 2 žáci mohou pracovat současně – funkce zobrazení ´´dual´´
* Str. 20 – opakování molární hmotnosti látek – příprava roztoků o zadané molární koncentraci
* Str. 21 – žáci doplní tabulku – molární koncentrace - různé varianty – použij nachystané hodnoty umístěné pod tabulkou
* Str. 22 – žáci doplní tabulku – udávání složení roztoků poměrem látek