

O B S A H P Ř E D M Ě T U

•	Výroční učební text je určen především současným či budoucím vyučujícím chemie •
•	• Kterou se může „biforant“ vzorec s poučkou množství k teorii počítat •
•	• V chemii všem zájem je pracovat s učebníky na odborném úrovni základních •
•	• 1. Hmotnost , látkové množství 3
•	• 2. Objem , hustota 9
•	• 3. Chemické vzorce : A) Výpočty z chemických vzorců 13
•	• 4. Chemické vzorce : B) Určení vzorce sloučeniny 17
•	• 5. Chemické rovnice : A) Výpočty z chemických rovnic 23
•	• 6. Chemické rovnice : B) Vyčíslování chemických rovnic 41
•	• Literatura 49
•	• možnosti zobecnění některých řešení
•	• praktická řešení vybraných skupin úloh

Budejte schopní:

- * řešit vybrané početní úlohy chemie za použití minimálních
nároků na znalost vzorců, speciálních vztahů a pouček.
- * přistupovat k problematice početních úloh chemie pouze se
základním matematickým aparátom
- * logicky navrhovat řešení konkrétních úloh

Získáte:

- * širší pohled v oblasti řešení početních úloh chemie
- * logické souvislosti
- * možnost konfrontace s „klasickými“ metodami řešení
- * možnost praktického využití ve své pracovní činnosti

Čas potřebný k prostudování učiva předmětu:

4+ 16 hodin (teorie + řešení úloh)