

## **1. roč. + kvinta:**

Definuj:

- 1) atóm
- 2) zmes - heterogénná  
homogénná  
koloidná
- 3) molekula
- 4) sústava - izolovaná  
uzavretá  
otvorená
- 5) nuklid
- 6) izotop
- 7) nukleónové číslo
- 8) protónové číslo
- 9) väzbová energia ( disociačná energia väzby )
- 10) prvok
- 11) zlúčenina
- 12) dym
- 13) hmla
- 14) emulzia
- 15) suspenzia
- 16) elektronegativita
- 17) dĺžka väzby
- 18) ionizačná energia
- 19) orbital
- 20) Periodický zákon
- 21) katión
- 22) anión
- 23) donor
- 24) akceptor
- 25) amfoterné látky
- 26) amorfné látky
- 27) väzbovost'
- 28) kovalentá väzba
- 29) iónová väzba
- 30) alotropická modifikácia
- 31) roztok
- 32) nasýtený roztok
- 33) chemická reakcia
- 34) chemická rovnica
- 35) termochémia
- 36) exotermická reakcia
- 37) endotermická reakcia
- 38) chemická kinetika
- 39) aktivačná energia
- 40) entalpia
- 41) čo udáva pH faktor

- 42) elektrolyt
- 43) elektrolytická disociácia
- 44) elektrolýza
- 45) oxidácia v anorganickej chémii
- 46) redukcia v anorganickej chémii
- 47) elektrón
- 48) protón
- 49) neutrón
- 50) kyseliny podľa Bronsteda
- 51) zásady podľa Bronsteda)
- 52) mólová hmotnosť
- 53) molárna koncentrácia
- 54) koncentrácia - objemové percentá
- 55) koncentrácia - hmotnostné percentá
- 56) ktoré prvky sú: halogény
- 57) - „ - chalkogény
- 58) - „ - alkalické kovy
- 59) - „ - kovy alkalických zemín
- 60) - „ - vzácne plyny