

Prečítajte si pozorne všetky otázky a v prípade nejasností sa po zdvihnutí ruky opýtajte vyučujúceho.

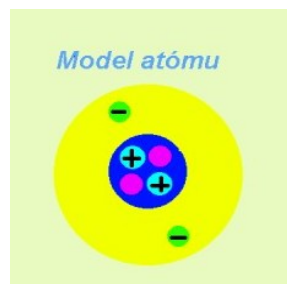
Riešte najskôr otázky, ktoré viete, a potom sa vráťte k otázkam, ktoré vám robia problémy.

Maximálny počet získaných bodov je 25.

1. Doplň do textu chýbajúce slová /3 body/

- a. Protónové číslo vyjadruje počet a zároveň
- b. Molekula je chemická látka zložená z dvoch alebo viacerých
- c. Zlúčenina je látka zložená z

2. Pomenuj častice nachádzajúce sa v jadre a v obale atómu /3 body/



Jadro:.....

Obal:

3. Rozdeľ zlúčeniny na kyseliny, hydroxidy a soli: /3 body/

NaCl, HCl, NaOH, H₂SO₄, NaNO₃, Ca(OH)₂

kyseliny	Hydroxidy	soli

4. Roztok bol pripravený z 30 g cukru a 120 g vody. /4 body/

- a. Hmotnosť rozpúšťadla je g .
- b. Hmotnosť roztoku je g.
- c. Hmotnosť rozpustenej látky je g.
- d. Koľko percentný je pripravený roztok?

5. Rozhodni o pravdivosti výrokov: /3 body/:

- a. Kation vznikne, keď atóm prijme elektrón áno – nie
- b. Oxidačné číslo atómu kyslíka v oxidoch je -II áno – nie
- c. Vodík patrí medzi kovy áno - nie

6. Jeden mól každej látky obsahuje 6,022.10²³ častíc (atómov, iónov, molekúl).

Koľko molekúl obsahujú 2 móly kyseliny chlorovodíkovej ? /1bod/

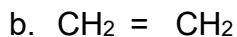
.....

7. Z uvedených vzorcov vyber vzorce alkénov

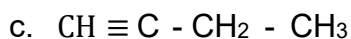
/ 3 body/



áno – nie



áno – nie



áno – nie

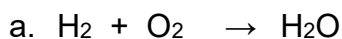
8. Vyber jednu z možností v každej vete tak, aby tvrdenie bolo pravdivé : / 3 body/

a. Etanol patrí medzi **anorganické /organické** látky

b. Metán patrí do skupiny **alkánov/ alkénov / alkínov/ derivátov uhľovodíkov**

c. Základnou stavebnou jednotkou bielkovín sú **aminokyseliny/ mastné kyseliny/ monosacharidy**

9. Rozhodni, ktorá z uvedených schém je zápisom neutralizácie a uprav ju tak, aby bola rovnicou (uprav stechiometrické koeficienty pred reaktantami /produktmi)



/2 body/

