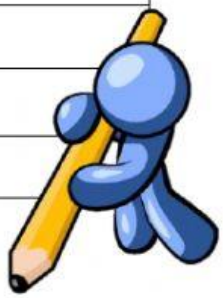
Kémia 7. osztály

Kötések: 1

1.Töltsd ki a hiányzó számokat

	Mólszám	Darabszám	Tömeg
Mg			12g
	2 mol		80g
0,2S			



2. Töltsd ki a hiányzó számokat

Atom vegyjele	rendszáma	periódusszáma	elektronszerkezete	neutronszáma	1 mol tömege
S					
	11				
		2			19 g

3.Hogyan alakul ionná?

Na → ☐ ☐ ☐

Cl → ☐ ☐ ☐

O → ☐ ☐ ☐

Mg → ☐ ☐ ☐

Al → ☐ ☐ ☐

S → ☐ ☐ ☐

5.Mi lesz a vegyület képlete? Számold ki!

$Na^{+1}_{\square}O^{-2}_{\square}$, $P^{+5}_{\square}O^{-2}_{\square}$, $Mn^{+7}_{\square}O^{-2}_{\square}$,

$Fe^{+2}_{\square}S^{-2}_{\square}$ $Al^{+3}_{\square}S^{-2}_{\square}$

6. Melyik igaz állítás?

A nátriumion tömege gyakorlatilag azonos a nátriumatoméval, mert az elektronfelvétel közel nulla tömegnövekedéssel jár. ☐

Szulfidion negatív töltésű, mert a szulfidion a kénatomból elektron felvétellel képződik. ☐

7. Melyik állítás igaz?

Az atom minőségét alapvetően meghatározza:

- A periódusos rendszerben elfoglalt helye. ☐
- A protonszáma ☐
- Elektronok száma. ☐
- Neutronok száma. ☐

Elektronhéjain az elektronok száma azonos a neonéval:

- nátriumion ☐
- fluoridion ☐
- magnéziumion ☐
- oxidion ☐

Negatív ion az alábbiak közül az, amelyik:

- 8 proton és 10 elektront tartalmaz ☐
- 17 proton és 18 elektront tartalmaz ☐
- 35 proton és 36 elektront tartalmaz ☐
- 20 proton és 18 elektront tartalmaz ☐