

## KEMIJA

### 1. RAZTOPINE:

- Kaj je raztopina? \_\_\_\_\_ !
- Kaj je topilo? \_\_\_\_\_ !
- Kaj je topljenec? \_\_\_\_\_ !
- Množinska in masna koncentracija! \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !
- Topnost: \_\_\_\_\_ !
- Nasičena raztopina! \_\_\_\_\_ !
- Hidratacija: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !
- Masni delež: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !
- Fizikalne lastnosti: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !
- Posledice solvatacije? \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !
- Parni tlak? \_\_\_\_\_ !

### 2. OSMOZA:

- Kaj je osmoza? \_\_\_\_\_ !
- Prisotna je v \_\_\_\_\_ !

### 3. PREVODNOST RAZTOPIN:

- Odvisna je od: \_\_\_\_\_ !
- Električni tok teče po \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !
- Snovi ki prevajajo so: \_\_\_\_\_ !
- Ne prevajajo: \_\_\_\_\_ !
- Anorganske kisline: \_\_\_\_\_ !

➤ Organske kisline: \_\_\_\_\_ !

➤ Topnost: \_\_\_\_\_ !

#### 4. FORMULE ELEMENTOV IN SPOJIN:

➤ Kaj so formule? \_\_\_\_\_

---

---

!

➤ Izračunamo jih lahko na \_\_\_\_ načina:

---

---

---

!

➤ Pravo formulo izračunamo: \_\_\_\_\_

---

!

#### 5. POIMENOVANJE FORMUL:

➤ Elementi so: \_\_\_\_\_

---

---

!

➤ 1. način: \_\_\_\_\_

---

!

➤ 2. način: \_\_\_\_\_

---

!

#### 6. ZGRADBA ATOMOV: \_\_\_\_\_

---

---

---

---

!

#### 7. KVANTNA ŠTEVILA: \_\_\_\_\_

➤ Poznamo \_\_\_\_ kvantna števila: \_\_\_\_\_

---

!

➤ 1. \_\_\_\_\_ kvantno število: \_\_\_\_\_

---

---

!

➤ 2. \_\_\_\_\_ kvantno število: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !

➤ 3. \_\_\_\_\_ kvantno število: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !

➤ 4. \_\_\_\_\_ kvantno število: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ !

➤ Orbitale: \_\_\_\_\_ !

➤ Osnovno stanje: \_\_\_\_\_ !

➤ Ionizacijska energija: \_\_\_\_\_ !

#### **8. ELEKTRONSKA KONFIGURACIJA:** \_\_\_\_\_ !

- 1. pravilo: \_\_\_\_\_;
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
  
- 2. pravilo: \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
  
- 3. \_\_\_\_\_ pravilo: \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_

## UČNI LIST

Simbol element	Ime element	Vrstno število	Masno število	Število protonov	Število elektron	Število nevtrono
-------------------	----------------	-------------------	------------------	---------------------	---------------------	---------------------

a	a				ov	v
Na						
Mg						
H						
P						
N						
O						
Ca						
Cl						
	4				5	
		27	13			
		32		16		
				19	20	
			53		74	
		52		24		
	19	39				
			28		31	
	15				16	
				17	20	
		28	14			

Napiši elektronski konfiguraciji!

a) kalija: \_\_\_\_\_

b) joda: \_\_\_\_\_

Formula	Ime po stocku	Ime po grških številih
N <sub>2</sub> O		
NO <sub>2</sub>		
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
SO <sub>2</sub>		
SO <sub>3</sub>		
P <sub>4</sub> O <sub>6</sub>		
P <sub>4</sub> O <sub>10</sub>		
ClO <sub>2</sub>		
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		

CO		
P4S6		
P3N5		
CrO3		
FeCl3		
Cu2O		
XeF6		
SnI2		
PCl3		
	arzenov (III) sulfid	
		uranov trihidrid
Fe2O3		
		trimolibdenov tetranitrid
Cl4		
	kositrov (IV)	
		tricinkov dinitrid
XeF2		
	kobaldov (III)	
		nikljev dihidrid
	železov (II) hidrid	

Formula	Ime kisline	Kisl. preostanek	Ime soli
H2SO4			
H3PO4			
HNO3			
H2CO3			
H2SO3			
HNO2			
H3PO3			
HCl4			