

MENO ..... TRIEDA ..... DÁTUM .....

1. Kto zostavil periodickú sústavu prvkov a ako sa PSP delí?

2. Charakterizujte vlastnosti vodíka a jeho postavenie v PSP.

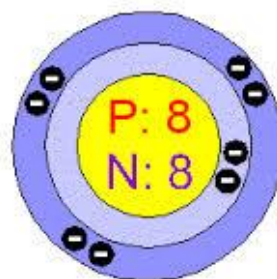
3. Popíš atóm kyslíka podľa obrázku:

Protónové číslo kyslíka je  $Z =$  .....

Počet vrstiev v obale obsadených elektrónmi

.....

Počet valenčných elektrónov .....



4. Charakterizujte vlastnosti kyslíka a vymenujte zlúčeniny, ktoré kyslík tvorí:

5. Ozónová vrstva je tvorená molekulami:

a)  $O_2$

b)  $H_2O$

c)  $O_3$

d)  $H_2O_2$

6. Kyslík sa prepravuje vo fľašiach s:

a) modrým pásikom

b) zeleným pásikom

c) červeným pásikom

d) čiernym pásikom

**7. Vodík sa prepravuje vo fľašiach s:**

- a) modrým pásikom
- b) červeným pásikom
- c) čiernym pásikom
- d) zeleným pásikom

**8. Vymenujte alkalické kovy a napíšte aj ich značky**

**9. Alkalické kovy majú na valenčnej vrstve**

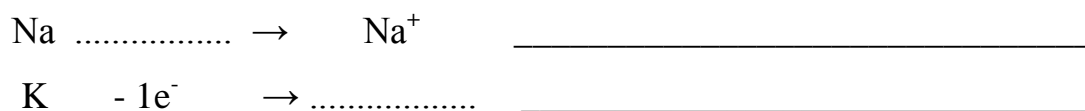
- a)  $1e^-$
- b)  $2e^-$
- c)  $7e^-$
- d)  $8e^-$

**10. Alkalické kovy s vodou reagujú:**

- a/ pomaly
- b/ rýchlo
- c/ nereagujú

**11. Alkalické kovy majú jeden valenčný elektrón a vytvárajú katióny.**

*Doplň správne schémy vzniku katiónov a pomenuj ich:*



**12. V nasledujúcom texte prečiarkni nesprávne slová a značky:**

- a) Alkalické kovy patria medzi **ušľachtilé** / **neušľachtilé** kovy.
- b) Tieto kovy sú **tvrdé** / **mäkké** a **nedajú** / **dajú** sa krájať nožom.
- c) Majú **malú** / **veľkú** hustotu. S vodou **nereagujú** / **reagujú**.
- d) So vzduchom reagujú **pomaly** / **rýchlo**, uschovávajú sa **voľne na vzduchu** / **ponorené v petroleji**.
- e) V periodickej tabuľke prvkov sú umiestnené v **I.A skupine** / **II.A skupine** / **VII.A skupine**.