|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 0-9=1 | 10-14=2 | 15-18=3 | 19-22=4 | 23-26=5 |

Име и презиме\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Одд\_\_\_\_\_

Освоени бодови\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оценка\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ наставник: Александра Блажевска

НАСТАВЕН ЛИСТ: ЈОНСКА ВРСКА И ИЗРАМНУВАЊЕ НА ХЕМИСКИ РАВЕНКИ

1. Со помош на **луисови формули** претстави **Јонска врска** на следниве соединенија! 6/

CaCl2  Li2S

1. **Јонска врска** настанува помеѓу \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. При што се создаваат **наелектризирани честички** наречени\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Со јонска врска се создаваат\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ на соединенијата 4/
2. Кое од наведениве тврдење се се **ТОЧНИ? 4/**

* **Јонските соединенија** имаат **ниска** температура на топење
* Со **оддавање** на електрони се создаваат **катјони**
* **Јонските соединенија** најчесто се наоѓаат во **цврста агрегатна состојба**
* Бројот на валентни електрони кај **анјонот** е еднаков со бројот на валентни електрони на **благородниот гас** што следи

1. **Пополни ја табелата**  4/

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Број на електрони | Бр на валентни електрони | Електронска конфигурација на атомот | Електронска конфигурација на јонот | Полнеж на јонот |
| литиум | 3 |  |  |  |  |
| флуор | 9 |  |  |  |  |
| берилиум | 4 |  |  |  |  |
| сулфур | 16 |  |  |  |  |

1. Израмни ги следниве равенки 4/

А) \_\_HgO →\_\_Hg + \_ O2 б)\_\_BaCl2 +\_\_ Na2SO4 →  \_\_NaCl +\_\_ BaSO4

1. Претстави ги хемиските равенки со **симболи и израмни ги** ! 4/

А) калциум + кислород → клциум оксид б) Ако бакар(II)карбонат силно се загрее се добива бакар(II) оксиди јаглерод диоксид

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 0-9=1 | 10-14=2 | 15-18=3 | 19-22=4 | 23-26=5 |

Име и презиме\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Одд\_\_\_\_\_

Освоени бодови\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оценка\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ наставник: Александра Блажевска

НАСТАВЕН ЛИСТ: ЈОНСКА ВРСКА И ИЗРАМНУВАЊЕ НА ХЕМИСКИ РАВЕНКИ

1. Со помош на **луисови формули** претстави **Јонска врска** на следниве соединенија! 6/

К2О BaF2

1. **Јонска врска** настанува помеѓу \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. При што едниот атом оддава електрони и преминува во \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, а другиот атом ги прима електроните и преминува во \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 4/
2. Кое од наведениве тврдење се се **ТОЧНИ? 4/**

* **Јонските соединенија** имаат **висока** температура на топење
* Со **оддавање** на електрони се создаваат **анјони**
* **Јонските соединенија** најчесто се наоѓаат во **течна агрегатна состојба**
* Бројот на валентни електрони кај **катјонот** е еднаков со бројот на валентни електрони на **благородниот гас** што претходи

1. **Пополни ја табелата**  4/

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Број на електрони | Бр на валентни електрони | Електронска конфигурација на атомот | Електронска конфигурација на јонот | Полнеж на јонот |
| натриум | 11 |  |  |  |  |
| хлор | 17 |  |  |  |  |
| магнезиум | 12 |  |  |  |  |
| кислород | 8 |  |  |  |  |

1. Израмни ги следниве равенки 4/

А**) \_\_ KClO3  →\_\_ ­­­KCl + \_\_ O2** б)\_\_ **Cu +  \_\_ AgNO3  →  \_\_Cu(NO3)2 + \_\_Ag**

1. Претстави ги хемиските равенки со **симболи и израмни ги** ! 4/

А) натриум +бром → натриум бромид б)железни струганици внесени во пламен согоруваат при што се образува железо(III)оксид