**Meno a priezvisko:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Sebahodnotenie:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Hodnotenie:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**ÚLOHA 1:** Zapíšte chemickú reakciu a upravte na rovnicu: vodík reaguje s kyslíkom za vzniku vody. Označte ku každému prvku oxidačné čísla a čiastkové polreakcie:

**ÚLOHA 2:** Pomer látkových množstiev v reakcii: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Produkty reakcie:

Východiskové látky:

**ÚLOHA 3: Zákon zachovania hmotnosti ZNIE:**

**ÚLOHA 4:Správne označte. Nesprávne slová vyškrtnite.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| redukcia | zvyšovanie/ znižovanie ox.č | prijímanie/ odovzdávanie e- -/+ e- |
| oxidácia | zvyšovanie/ znižovanie ox.č. | prijímanie/ odovzdávanie e- -/+ e- |

**ÚLOHA 5:** Vypíšte typy chemických väzieb:

**ÚLOHA 6:** Vysvetlite cez rámčekové diagramy väzbovosť KYSLÍKA (Z=8), označte väzbové aj neväzbové elektrónové páry.

**ÚLOHA 7:** Vysvetlite cez rámčekové diagramy väzbovosť FLUÓRU (Z=9), označte väzbové aj neväzbové elektrónové páry.

**Meno a priezvisko:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Sebahodnotenie:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Hodnotenie:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**ÚLOHA 1:** Zapíšte chemickú reakciu a upravte na rovnicu: vodík reaguje s kyslíkom za vzniku vody. Označte ku každému prvku oxidačné čísla a čiastkové polreakcie:

**ÚLOHA 2:** Pomer látkových množstiev v reakcii: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Produkty reakcie:

Východiskové látky:

**ÚLOHA 3: Zákon zachovania hmotnosti ZNIE:**

**ÚLOHA 4:Správne označte. Nesprávne slová vyškrtnite.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| redukcia | zvyšovanie/ znižovanie ox.č | prijímanie/ odovzdávanie e- -/+ e- |
| oxidácia | zvyšovanie/ znižovanie ox.č. | prijímanie/ odovzdávanie e- -/+ e- |

**ÚLOHA 5:** Vypíšte typy chemických väzieb:

**ÚLOHA 6:** Vysvetlite cez rámčekové diagramy väzbovosť KYSLÍKA (Z=8), označte väzbové aj neväzbové elektrónové páry.

**ÚLOHA 7:** Vysvetlite cez rámčekové diagramy väzbovosť FLUÓRU (Z=9), označte väzbové aj neväzbové elektrónové páry.