**Opakujeme, čo už vieme ☺**

Chémia je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_veda, ktorá skúma\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_a ich\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_­­­­

na\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Látka je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Všetky látky sú zložené z malých častíc, ktoré voláme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Stavba:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_obiehajú v jednotlivých vrstvách, ktorých je \_\_\_\_\_, teda\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Počet elektrónov a protónov v atóme je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Protónové číslo (\_\_)píšeme\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Atómy rovnakých prvkov sú ***rovnaké / rôzne***, atómy rozličných prvkov sú ***rovnaké / líšia sa***.

Atómy prvkov sa spájajú a vytvárajú \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Spájaním prvkov, prekrytím ich \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ vzniká

chemická \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,

Sú to \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, ktorými sú látky \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_v molekulách.

Elektronegativita je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Jej označenie je\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

0 0,4 1,7

I\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_I\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_I\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Typy chem. väzby: 1.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ a) nepolárna, pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) polárna, pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ióny sú elektricky nabité častice, môžu byť kladné=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ alebo záporné=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Katiónom sa stáva častica, ktorá ***prijíma/ odovzdáva*** elektróny, napr. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Aniónom sa stáva častica,

ktorá ***prijíma/ odovzdáva*** elektróny, napr. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Na počet p+ = Na+ počet p+ =

počet e- = počet e- =

F počet p+ = F- počet p+ =

počet e- počet e- =

OXIDÁCIA = ***prijímanie/odovzdávanie*** elektrónov = ***znižovanie /zvyšovanie oxidačného čísla***

REDUKCIA = ***prijímanie/odovzdávanie*** elektrónov = ***znižovanie /zvyšovanie oxidačného čísla***

Zmes vzniká zmiešaním 2 alebo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Delíme ich na: 1.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Roztok (\_\_\_\_\_\_) je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_zmes, zložená z\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_a

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Periodická tabuľka chemických prvkov obsahuje \_\_\_\_\_\_\_\_\_ stĺpcov=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_a \_\_\_\_\_\_\_\_riadkov=

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. 2/3 tabuľky tvoria \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, pr.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7

0\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_I\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_14

Určte oxidačné čísla a vyrovnajte: Zn (s) + HCl (aq) → ZnCl2 (aq) + H2 (g)

Mg (\_\_\_ ) + O2 → MgO (\_\_\_)

H2O2 (aq) → \_\_\_\_\_\_\_ (g) + \_\_\_\_\_\_\_\_\_(g)

Zákon zachovania hmotnosti:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_