

Jméno:.....

Počet bodů:.....z.....36..... Procent:.....80 % -29b.....

1. Spojte správný vzorec s patřičným názvem: (5)

oxid siřičitý

SiO<sub>2</sub>

oxid olovičitý

SO<sub>3</sub>

oxid dusičitý

SO<sub>2</sub>

oxid sírový

PbO<sub>2</sub>

oxid křemičitý

NO<sub>2</sub>

2. Doplňte názvy a vzorce těchto sloučenin. (6)

a) HNO<sub>3</sub>

b) bromičnan hlinitý

b) CuO

d) hydroxid stronnatý

e) MgSeO<sub>4</sub>

f) sulfid rtuťnatý

3. Jaké jsou procesy při úpravě pitné vody: (4)

I. ....

II. ....

III. ....

IV. ....

4. Doplňte schéma: (4)

## Chemické zvětrávání - rozpouštění

v půdě přítomné kyseliny ..... , ..... ,  
 HNO<sub>3</sub> a mnoho organických kyselin  
 reagují s minerály



**5. Vyberte, které z vlastností charakterizují vápník v půdě. (2)**

- a) Hromadí se v listech a semenech; je složkou aminokyselin a enzymů.
- b) Hromadí se v reprodukčních orgánech, v květech; je základní složkou protoplazmy a bílkovin v rostlinách.
- c) Hromadí se v listech a mladých prýtech; je základní složkou protoplazmy a bílkovin v rostlinách a nedostatek způsobuje kořenovou hnilobu.
- d) Hromadí se v mladých pletivech; při nedostatku způsobuje rostlinám poruchy vodního metabolismu a kořenovou hnilobu.

**6. Jaké vlastnosti má kyslík obsažený ve vzduchu?(3)**

.....  
.....

**7. Doplňte větu: (3)**

Hoření neboli spalování je....., při němž vznikají ....., světlo a .....

**8. Jaké je rozdělení ozonu a jaké jsou vlastnosti těchto typů?(4)**

.....  
.....  
.....

**9. Vysvětlete pojmem užitková voda. (2)**

.....  
.....

**10. Na etiketě rozpustného nápoje je uvedeno, že ve 100 gramech výrobku je 35 miligramů železa. Vypočtěte hmotnostní zlomek a hmotnostní procento železa. Dále vypočtěte, kolik miligramů železa je v jednom balíčku tohoto nápoje, který váží 30 gramů? (3)**