

Aktivita - pravda X nepravda – děti

- 1) Pokud je sloučenina dvouprvková, skládá se vždy z atomů dvou prvků.
- 2) Pokud je sloučenina tříprvková, skládá se vždy z tří atomů.
- 3) Podle zakončení **-id** poznáme, že se jedná o dvou prvkovou sloučeninu.
- 4) Mezi nejvýznamnější tříprvkové sloučeniny patří oxidy, sulfidy a halogenidy.
- 5) Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku a dalšího prvku.
- 6) Ve všech oxidech mají atomy kyslíku oxidační číslo mínus jedna.
- 7) Oxid měďný a oxid měďnatý mají stejný vzorec.
- 8) Voda je chemicky také oxid.
- 9) Nejvyšší oxidační číslo prvku je dáno skupinou v periodické tabulce.
- 10) Vzorec oxidu sírového je SO_3 .
- 11) Vzorec oxidu fosforečného je PO_2 .
- 12) Oxid siřičitý je bezbarvá plynná jedovatá látka.
- 13) Oxid siřičitý je ve vzduchu zastoupen pěti procenty.
- 14) Oxid siřičitý se používá k výrobě kyseliny sírové.
- 15) Oxid siřičitý je spolutvůrcem kyselých dešťů.
- 16) Oxid siřičitý se přidává do kuchyňské soli.
- 17) Oxid dusnatý je bezbarvý plyn.
- 18) Oxid dusičitý je bezbarvý plyn
- 19) Oxidy dusíku spolupůsobí při vzniku kyselých dešťů.
- 20) Oxid dusičitý má leptavé účinky.
- 21) Oxid uhličitý vzniká hořením uhlí za nepřítomnosti kyslíku.
- 22) Oxid uhelnatý je jedovatou složkou cigaretového kouře.
- 23) Oxid uhelnatý je bezbarvá a velice jedovatá plynná látka.
- 24) Oxid uhličitý je vysoce jedovatá látka.
- 25) Oxid vápenatý je bezbarvý plyn.
- 26) Oxid hlinitý je plynná jedovatá látka.
- 27) Oxid hlinitý se používá k výrobě hliníku.
- 28) Oxid fosforečný vzniká spalováním síry.
- 29) Oxid fosforečný patří k neúčinnějším sušidlům.
- 30) Oxid křemičitý se využívá nejvíce ve stavebnictví, ve sklářství a hutnictví.
- 31) Oxid křemičitý je zelený plyn.
- 32) Oxidační číslo síry v sulfidech je mínus dva.
- 33) Sulfid olovnatý (galenit) je nejvýznamnější surovinou pro výrobu síry.
- 34) Sfalerit se používá k výrobě zinku.
- 35) Vzorec sulfidu sodného je Na_2S .
- 36) Pb_2S je vzorcem pro sulfid olovnatý.
- 37) Skupinu halogenů tvoří fluor, bor, jod a chrom.
- 38) Oxidační číslo fluoru ve fluoridech je mínus dva.
- 39) Oxidační číslo bromu v bromidech je mínus jedna.
- 40) Chlorid sodný je krystalická látka, dobře rozpustná ve vodě.
- 41) Z chloridu sodného se vyrábí chlor a hydroxid sodný.
- 42) Fluorid vápenatý slouží k výrobě fluorovodíku.
- 43) Chlorid sodný se ve větší míře s oblibou přidává před konzumací do piva.
- 44) Vzorec chloridu manganatého je MgCl_2 .
- 45) Kyseliny jsou kyselé a hydroxidy sladké.
- 46) NO a NO_2 jsou meziprodukty při výrobě kyseliny fosforečné.
- 47) Filtr ochranné masky CO (na rozdíl od jiných jedovatých plynů) nezachycuje.
- 48) Koncentrace oxidu uhelnatého ve vzduchu 0,2% už je velmi kritická.
- 49) CO_2 se používá k plnění hasicích přístrojů.
- 50) Fluorid zlatitý se používá k výrobě zlata.

Číslo výroku	Vlastní volba		Volba ve dvojici		Volba ve dvojici s využitím zdrojů		Správné řešení	
	ANO	NE	ANO	NE	ANO	NE	ANO	NE
1								
2								
3								
4								
5								
6								
7								
8								
9								
10								
11								
12								
13								
14								
15								
16								
17								
18								
19								
20								
21								
22								
23								
24								
25								
26								
27								
28								
29								
30								
31								
32								
33								
34								
35								
36								
37								
38								
39								
40								
41								
42								
43								
44								
45								
46								
47								
48								
49								
50								

Aktivita - pravda X nepravda – výsledky

1. Pokud je sloučenina dvouprvková, skládá se vždy z atomů dvou prvků. (ano)
2. Pokud je sloučenina tříprvková, skládá se vždy z tří atomů. (ne)
3. Podle zakončení **-id** poznáme, že se jedná o dvou prvkovou sloučeninu. (ano)
4. Mezi nejvýznamnější tříprvkové sloučeniny patří oxidy, sulfidy a halogenidy. (ne)
5. Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku a dalšího prvku. (ano)
6. Ve všech oxidech mají atomy kyslíku oxidační číslo mínus jedna. (ne)
7. Oxid měďný a oxid měďnatý mají stejný vzorec. (ne)
8. Voda je chemicky také oxid. (ano)
9. Nejvyšší oxidační číslo prvku je dáno skupinou v periodické tabulce. (ano)
10. Vzorec oxidu sírového je SO_3 . (ano)
11. Vzorec oxidu fosforečného je PO_2 . (ne)
12. Oxid siřičitý je bezbarvá plynná jedovatá látka. (ano)
13. Oxid siřičitý je ve vzduchu zastoupen pěti procenty. (ne)
14. Oxid siřičitý se používá k výrobě kyseliny sírové. (ano)
15. Oxid siřičitý je spolutvůrcem kyselých dešťů. (ano)
16. Oxid siřičitý se přidává do kuchyňské soli. (ne)
17. Oxid dusnatý je bezbarvý plyn. (ano)
18. Oxid dusičitý je bezbarvý plyn (ne)
19. Oxidy dusíku spolupůsobí při vzniku kyselých dešťů. (ano)
20. Oxid dusičitý má leptavé účinky. (ano)
21. Oxid uhličitý vzniká hořením uhlí za nepřítomnosti kyslíku. (ne)
22. Oxid uhelnatý je jedovatou složkou cigaretového kouře. (ano)
23. Oxid uhelnatý je bezbarvá a velice jedovatá plynná látka. (ano)
24. Oxid uhličitý je vysoce jedovatá látka. (ne)
25. Oxid vápenatý je bezbarvý plyn. (ne)
26. Oxid hlinitý je plynná jedovatá látka. (ne)
27. Oxid hlinitý se používá k výrobě hliníku. (ano)
28. Oxid fosforečný vzniká spalováním síry. (ne)
29. Oxid fosforečný patří k neúčinnějším sušidlům. (ano)
30. Oxid křemičitý se využívá nejvíce ve stavebnictví, ve sklářství a hutnictví. (ano)
31. Oxid křemičitý je zelený plyn. (ne)
32. Oxidační číslo síry v sulfidech je mínus dva. (ano)
33. Sulfid olovnatý (galenit) je nejvýznamnější surovinou pro výrobu síry. (ne)
34. Sfalerit se používá k výrobě zinku. (ano)
35. Vzorec sulfidu sodného je Na_2S . (ano)
36. Pb_2S je vzorcem pro sulfid olovnatý. (ne)
37. Skupinu halogenů tvoří fluor, bor, jod a chrom. (ne)
38. Oxidační číslo fluoru ve fluoridech je mínus dva. (ne)
39. Oxidační číslo bromu v bromidech je mínus jedna. (ano)
40. Chlorid sodný je krystalická látka, dobře rozpustná ve vodě. (ano)
41. Z chloridu sodného se vyrábí chlor a hydroxid sodný. (ano)
42. Fluorid vápenatý slouží k výrobě fluorovodíku. (ano)
43. Chlorid sodný se ve větší míře s oblibou přidává před konzumací do piva. (ne)
44. Vzorec chloridu manganatého je MgCl_2 . (ne)
45. Kyseliny jsou kyselé a hydroxidy sladké. (ne)
46. NO a NO_2 jsou meziprodukty při výrobě kyseliny fosforečné. (ne)
47. Filtér ochranné masky CO (na rozdíl od jiných jedovatých plynů) nezachycuje. (ano)
48. Koncentrace oxidu uhelnatého ve vzduchu 0,2% už je velmi kritická. (ano)
49. CO_2 se používá k plnění hasicích přístrojů. (ano)
50. Fluorid zlatitý se používá k výrobě zlata. (ne)