

Pexeso prvků

Tato hra Vám kromě zábavy přinese i lehkou formou naučení se latinských názvů prvků. Hra se skládá z 2x20 obrázkových kartiček, na kterých je zobrazeno 20 prvků. Každý prvek je ve hře uveden dvakrát. Na první kartičce naleznete český název chemického prvku a druhá obsahuje jeho latinský název. Základním principem hry je hledání těchto dvojic patřících k sobě (obě kartičky patřící k sobě jsou označeny stejným číslem). Při jejich hledání rozvíjíte svoji obrazovou paměť, umění soustředit se a hravou formou získáváte nové vědomosti.

Nejprve nůžkami pečlivě vystříhejte jednotlivé kartičky s obrázky a pozorně si přečtěte pravidla hry.

Pravidla hry:

1. Počet hráčů: 2 a více.
2. Kartičky zamíchejte a rozložte lícem dolů (aby obrázky nebyly viditelné) do libovolného obrazce.
3. Dohodněte se, v jakém pořadí budete hrát.
4. Začínající hráč otočí dvě libovolné kartičky lícem nahoru tak, aby obrázky z nich jasně viděli všichni spoluhráči. Když se mu podaří najít dvojici stejných obrázků, ponechá si obě dvě kartičky a pokračuje ve hře. Když ne, obě kartičky vrátí na původní místa lícem dolů. Ve hře pak pokračuje další hráč.
5. Hra končí, když na hrací ploše nezůstane žádná kartička. Každý hráč si spočítá nalezené dvojice stejných kartiček. Za každou dvojici získává jeden bod.
6. Vítězem je ten, kdo získal nejvíc bodů.

Doplněk k pravidlům:

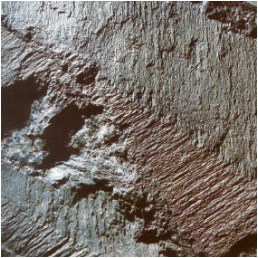
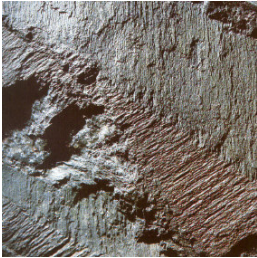
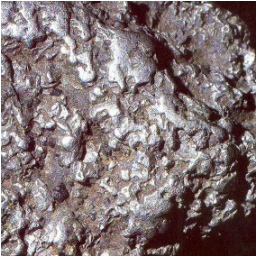
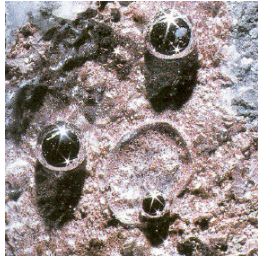
Nashromáždil někdo málo kartiček? Nic tedy nemusí být ztraceno! Můžete získat další body v další části hry (vědomostní).

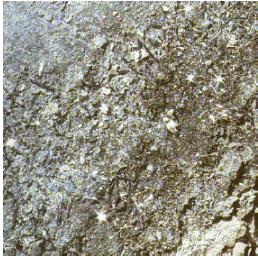
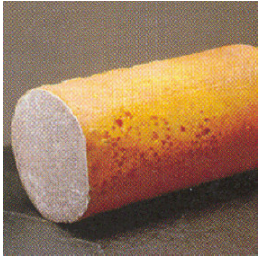
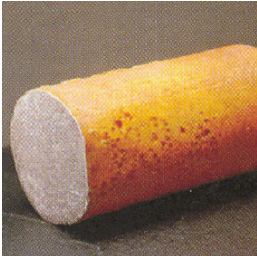
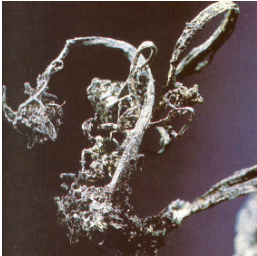
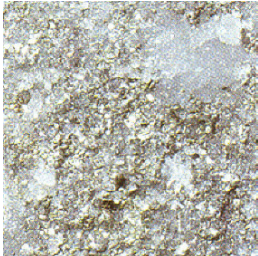
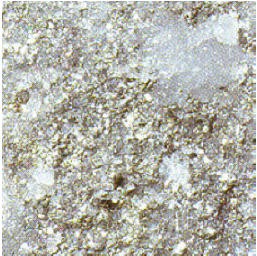
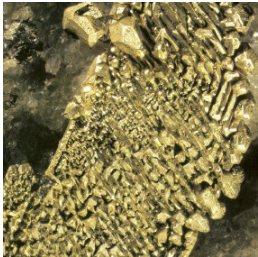
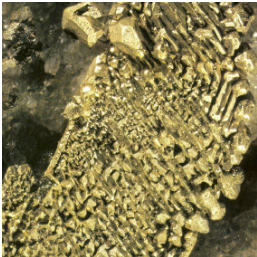
Hráči mohou získat k bodům za shromáždění dvojic ještě body další, a to za správnou odpověď na otázku, **v jaké formě se nachází v přírodě který z prvků (u uhlíku odlišujte mezi grafitem a diamantem), které jsou na kartičkách, které shromáždil. U minerálů je zapotřebí také napsat jejich složení.**

Odpovědi ke všem shromážděným pexesům hráči napíší na papír. Poté si všichni společně pomocí strany č. 2 zkontrolují odpovědi. Za každou správně zodpovězenou otázku si k bodům z první části připočítají dva body. Vítěz ten hráč, který dohromady získal nejvíce bodů. Minerálů existuje mnoho, na str. 2 je uvedeno jen několik nejtypičtějších příkladů. V případě nejasností vám ráda pomůže paní učitelka v chemii nebo biologii.

Seznam správných odpovědí:

- Odpověď na otázku č. 1:** Ve sloučeninách, např. REALGAR As_4S_4 , AURIPIGMENT As_2S_3 .
- Odpověď na otázku č. 2:** Ve formě minerálu BERYL (křemičitan beryllnatohlinitý se složitým chemickým vzorcem).
- Odpověď na otázku č. 3:** Ve formě oxidů Bi_2O_3 (BISMUTOVÝ OKR) a sulfidů Bi_2S_3 (LEŠTĚNEC BISMUTOVÝ).
- Odpověď na otázku č. 4:** Vyskytuje se volně v přírodě, avšak velmi vzácně.
- Odpověď na otázku č. 5:** Vyskytuje se v mořské vodě, v minerálech SYLVÍN KCl.
- Odpověď na otázku č. 6:** Vyskytuje se např. v minerálu APATIT (fosforečnan vápenatý s obsahem fluoru a chloru, se složitým chemickým vzorcem).
- Odpověď na otázku č. 7:** Vyskytuje se volně v přírodě, poměrně hojně.
- Odpověď na otázku č. 8:** Vyskytuje se v minerálu MAGNEZIT MgCO_3 , jako biogenní prvek Mg^{2+} v rostlinách (chlorofylu).
- Odpověď na otázku č. 9:** Např. ve formě minerálu SPODUMEN (křemičitan lithno-hlinitý).
- Odpověď na otázku č. 10:** Vyskytuje se v minerálech CHALKOZIN Cu_2S , KUPRIT Cu_2O .
- Odpověď na otázku č. 11:** Vyskytuje se buď ryzí (jako prvek), nebo v malém množství ve formě arsenidů a sulfidů.
- Odpověď na otázku č. 12:** Vyskytuje se v minerálu CINABARIT (rumělka) HgS .
- Odpověď na otázku č. 13:** Někdy ryzí, většinou ve formě minerálů (např. SELENOLIT SeO_2).
- Odpověď na otázku č. 14:** Vyskytuje se jako prvek v blízkosti sopek a v minerálech, např. PYRIT FeS_2 , GALENIT PbS .
- Odpověď na otázku č. 15:** Vyskytuje se v mořské vodě, v minerálu HALIT (sůl kamenná) NaCl.
- Odpověď na otázku č. 16:** Vyskytuje se v ryzí formě, poměrně vzácně.
- Odpověď na otázku č. 17:** Někdy ryzí, většinou ve formě minerálů (např. TELLURIT TeO_2).
- Odpověď na otázku č. 18:** Vyskytuje se v minerálech, např. KALCIT CaCO_3 , ARAGONIT CaCO_3 , DOLOMIT $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$.
- Odpověď na otázku č. 19:** Vyskytuje se v ryzí formě, velmi vzácně.
- Odpověď na otázku č. 20:** Vyskytuje se v minerálech KREVEL (HEMATIT) Fe_2O_3 , MAGNETIT Fe_3O_4 .

	1		1		2		2
Arsen (As)		Arsenicum (As)		Beryllium (Be)		Beryllium (Be)	
	3		3		4		4
Bismut (Bi)		Bismuthum (Bi)		Uhlík – Diamant (C)		Carboneum – Adamas (C)	
	5		5		6		6
Draslík (K)		Kalium (K)		Fosfor (P)		Phosphorus (P)	
	7		7		8		8
Uhlík – Grafit (C)		Carboneum – Graphites (C)		Hořčík (Mg)		Magnesium (Mg)	
	9		9		10		10
Lithium (Li)		Lithium (Li)		Měď (Cu)		Cuprum (Cu)	
	11		11		12		12
Platina (Pt)		Platinum (Pt)		Rtuť (Hg)		Hydrargyrum (Hg)	

	1 3		1 3		1 4		1 4
Selen (Se)		Selenium (Se)		Síra (S)		Sulfur (S)	
	1 5		1 5		1 6		1 6
Sodík (Na)		Natrium (Na)		Stříbro (Ag)		Argentum (Ag)	
	1 7		1 7		1 8		1 8
Tellur (Te)		Tellurium (Te)		Vápník (Ca)		Calcium (Ca)	
	1 9		1 9		2 0		2 0
Zlato (Au)		Aurum (Au)		Železo (Fe)		Ferrum (Fe)	