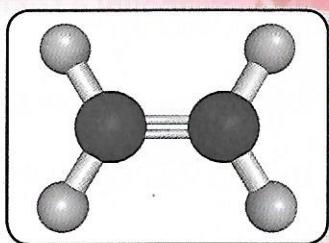
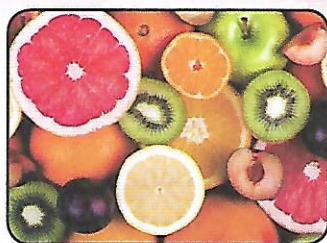


# NEJPOČETNĚJŠÍ LÁTKY V PŘÍRODĚ

**11.** Vysvětli, jak spolu obrázky souvisí.

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



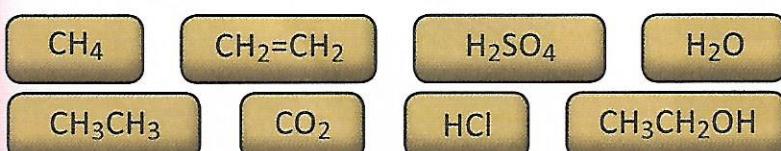
**12.** Zatrhní správný vzorec, pak přečti písmena u zatržených vzorců jako jedno slovo a dozví se, jaký má charakter ethylen v přírodě.

ETHAN	D	CH <sub>4</sub>	E	CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub>	F	CH <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>
ETHYLEN	A	CH <sub>4</sub>	Y	CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub>	O	CH <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>
PROPAN	R	CH <sub>4</sub>	S	CH <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	T	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>
PROOPEN	O	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>3</sub>	E	CH <sub>3</sub> =CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	I	CH <sub>2</sub> -CH-CH <sub>3</sub>
BUTAN	G	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	I	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>
1-BUTEN	O	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	P	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	R	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>
2-BUTEN	N	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	M	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>3</sub>	R	CH <sub>3</sub> -CH=CH-CH <sub>3</sub>
1, 3-BUTADIEN	N	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	M	CH <sub>2</sub> =CH-CH=CH <sub>2</sub>	P	CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>3</sub>
OKTAN	O	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>	P	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub>	R	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub>
OKTEN	M	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>	N	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub>	P	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub>

tajenka:

.....

**13.** Vyber z nabídky ty vzorce látek, ze kterých potom sestavíš chemickou rovnici popisující přípravu ethylenu v laboratoři.



rovnice:

.....  
.....

**14.** Zakroužkuj správné vzorce ethynu – acetylenu.

