

## RAZLIČNE OBLIKE OGLJIKA

V delovnem zvezku na strani 98 preberi snov - *Različne oblike ogljika* in odgovori na spodnja vprašanja:

1. Koliko veznih parov tvori ogljik?
2. Kako so povezani atomi ogljika v grafitu?
3. Za kaj je grafit dober električni prevodnik?
4. Kako so povezani atomi ogljika v diamantu?
5. Ali diamant prevaja električni tok? Kje vse uporabljajo diamante?
6. Koliko ogljikovih atomov sestavlja fuleren in čemu je podoben?
7. Grafen si predstavljamo kot žično ograjo. Ali je grafen močnejši od jekla?
8. Kje uporabljajo ogljikove nanocevke?



Na **spletu** poišči še druge podatke o lastnostih in uporabi diamanta in grafita ter jih dopiši v preglednico:

	Diamant	Grafit
<i>Število kovalentnih vezi, ki jih tvori ogljikov atom</i>		
<i>Kristalna struktura</i>		
<i>Značilne lastnosti</i>		
<i>Uporaba</i>		

--	--	--