

Pracovní list IV.A skupina

1. Čistý nebo vázaný uhlík není obsažen v **diamantu** **grafitu** **mosazi** **oceli** **sazích**. (1)
2. Grafit elektricky vodivý. Diamant elektricky vodivý. Popiš jejich strukturu a zdůvodni, proč. (5)
3. Vyhledej, co znamená pojem aktivní uhlí, k čemu se používá. (2)
4. Zapiš alespoň dvě chemické reakce, kterými může vznikat oxid uhličitý. (4)



5. Které chemické sloučeniny se využívají k výrobě skla? (3)
6. Který pojem ze čtveřice nepatří mezi ostatní a proč?(6)

růženín	smaragd	citrín	záhněda
tuha	fulleren	galenit	koks
opál	granát	slída	kasiterit

7. Kyanovodík je při 20 °C

kapalina **plyn** **jedovatý** **nejedovatý** **dobře** **špatně** rozpustný ve vodě. (3)

8. Vlastnosti a využití cínu? (2+2)
9. Vlastnosti a využití olova? (2+2)

10. Spoj, co patří k sobě, zapiš chemické vzorce látek (14):

suchý led•	•polotekutý roztok se používá k mineralizaci dřevěných staveb a ochraně před ohněm, dříve také k uchovávání vajec
močovina•	•velmi tvrdý materiál, využíván např. jako brusivo
karborundum•	•běžně se vyskytující nerost, má mnoho barevných odrůd
cyankáli•	•za normálních podmínek plyn, stlačený a ochlazený se využívá jako chladicí médium
křemen•	•bílá krystalická látka, silně jedovatá, sůl jedovate kyseliny
silikony•	•odpadní forma dusíku u savců
vodní sklo•	•tepelně a chemicky odolné látky, sloučeniny křemíku, uhlíku a vodíku