

2. ZGRADBA SNOVI

2.1 ZGRADBA TRDNE SNOVI

Poskus 7 Lastnosti snovi in njihova zgradba

Poskus	Lastnost snovi	A kalijev klorid	B kremen/SiO ₂	C saharoza	Č cink
1	videz	beli kristali/prah	beli kristali/prah	beli kristali	siv prah
2	ocena tališča/°C	>800 °C	>800 °C	<200 °C	>800 °C
3	topnost v vodi	dobra	se ne topi	dobra	se ne topi
4	električna prevodnost raztopine	prevaja		ne prevaja	
5	električna prevodnost trdne snovi	ne prevaja	ne prevaja	ne prevaja	prevaja
6	reakcija z razredčeno raztopino HCl	se raztopi, ni drugih vidnih sprememb	ni sprememb	se raztopi, ni drugih vidnih sprememb	nastanejo mehurčki plina

Ugotovitve

Snov	A	B	C	Č
Vrsta gradnikov	ioni	atomi	molekule	atomi
Vez med gradniki	ionska	kovalentna	molekulska	kovinska
Zgradba trdne snovi	ionska	kovalentna	molekulska	kovinska

Reši nalogi.

- natrij kadmij aluminij paladij grafit
 - ... elementa. To sta grafit in diamant.
Po kemijskih lastnostih se ne razlikujeta. Pri povišanih temperaturah zgorita z (zračnim) kisikom do ogljikovega dioksida CO₂.
- SO₂ PCl₃ N₂O I₂O₅ P₄O₁₀
 - Gradniki so ioni (kationi in anioni), povezani so z ionskimi vezmi.

2.3 FORMULE IN IMENA BINARNIH SPOJIN

1. KBr, MgS, CaO, Li₃N, Al₂O₃, BaBr₂, Sr₃P₂, Al₄C₃
2. KI, Li₂S, ZnI₂, Al₂O₃, Al₄C₃, Ca₃P₂, NO₂, PCl₅, N₂O₄, SO₃, P₄O₁₀, H₂S
3. H₂O, voda CH₄, metan NH₃, amoniak HBr, vodikov bromid