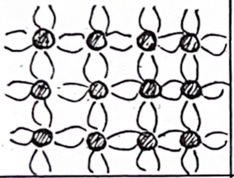
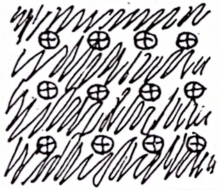
STAVEBNÍ ČÁSTICE	DRUH VAZBY	VAZEBNÁ ENERGIE JEDNÉ ČÁSTICE [eV]	PŘÍKLAD	TYPICKÉ VLASTNOSTI
IONTY střídají se kladné a záporné ionty	ELEKTROSTAT. PŘITAHOVÁNÍ (síly, kterými jsou přitahovány částice s nestejnými náboji převažují nad odpudivými silami působícími mezi částicemi se souhlasnými náboji; tím celek drží pohromadě)	3 – 5 vazebná energie iontu uvnitř pevné látky je větší než v jednotlivé molekule. (Molekula NaCl je poměrně vzácná; krystal ≐ velká molekula)	NaCl	tvrdé, vysoký bod tání (v důsledku značné síly vazeb) rozpustné v polárních kapalinách
ATOMY 	SDÍLENÍ ELEKTRONŮ	$\gtrsim 5$	diamant, Ge, Si SiC (karborundum – průmyslové brusivo)	velice tvrdé, vysoký bod tání (většinou vyšší než v případě látek s iontovou vazbou) nerozpustné téměř ve všech rozpouštědlech
IONTY + ELEKTRON. PLYN 	SDÍLENÍ ELEKTRONŮ s horší lokalizací ⫴ KOVOVÁ VAZBA	~ 1	Na	dají se snadno mechanicky deformovat (okolí stavebních částic – iontů – je všude stejné → ionty se snadno posunou v "moři" elektronů)
MOLEKULY	ELEKTROSTAT. PŘITAHOVÁNÍ DIPÓLŮ (pole dipólů jsou slabší než samostatných nábojů – van der Waalsovy síly)	$10^{-2} - 10^{-1}$	pevný vodík, pevný chlór, pevný CO_2	měkké, nízký bod tání (za běžných podmínek jsou plyny)