

Nom i cognoms: Data: Curs:

Qüestions

1. Explica breument en què consisteix l'enllaç iònic.
2. Què vol dir que l'enllaç covalent és polar? Quines condicions calen perquè una molècula sigui polar?
Assenyala quins dels enllaços següents són polars: $\text{H}-\text{H}$; $\text{Cl}-\text{Cl}$; $\text{H}-\text{Br}$; $\text{Br}-\text{F}$.
3. Què és la regla de l'octet? Es compleix sempre?
4. Suposem que A i B són elements de la taula periòdica amb nombres atòmics 12 i 9, respectivament.
 - a) Escribeu-ne la configuració electrònica.
 - b) Indica, raonadament, quina d'aquestes serà la fórmula més probable del compost format entre aquests dos elements: AB_2 ; A_2B ; A_2B_3 ; AB . Digues, a més, quin tipus d'enllaç existirà entre A i B .
5. Quin és el nombre d'oxidació de cadascun dels elements que formen els compostos següents?
 SnO_2 H_2O_2 NaBiO_3 BaSO_4 H_2TCO_4
6. Anomena els compostos següents:
 KHCO_3 MnO_2 HClO_4 Na_2O_2 SbH_3 CS_2 $\text{K}_3[\text{Ni}(\text{CN})_5]$
7. Formula els compostos següents:

Iodat d'estany (II)	Tiosulfat de potassi
Hidrur de beril·li	Àcid mangànic
Carbur de silici	Diaquatetraclorocuprat (II) de sodi