

SOLUCIONS

BLOC 3. Forces intermoleculars i estats d'agregació

- 3.1** a) Amoníac {pont d'hidrogen}; b) òxid de carboni (II) {enllaç dipol-dipol}; c) òxid de carboni (IV) {Forces de dispersió}; d) àcid clorhídric {enllaç dipol-dipol}; e) clorur de sofre {enllaç dipol-dipol}; f) clorur de sofre (VI) {Forces de dispersió}; g) aigua {pont d'hidrogen}.
- 3.2** a) C_2H_2 {dispersió}; b) Br_2 {dispersió}; c) V_2O_5 {iònic}; d) CH_3NH_2 {pont d'hidrogen}; e) $HO-OH$ {pont d'hidrogen}; f) CCl_4 {dispersió}; g) $InCl_3$ {iònic}; h) Xe {dispersió}; i) N_2 {dispersió}; j) $N(CH_3)_3$ {dipol}; k) CH_3-O-CH_3 {dipol}; l) CH_3-F {dipol}.
- 3.3** $I_2 > Br_2 > Cl_2 > F_2$
- 3.4** $Xe > Ar > Ne > He$
- 3.5** HI té forces de Van der Waals més grans HBr .
- 3.6** El H_2O_2 és capaç de formar ponts d'hidrogen.
- 3.7** $NaBr$ pateix fortes interaccions iòniques.
- 3.8** L' H_2O és capaç de formar pont d'hidrogen.
- 3.9**