



## FITXA 11: ESTATS DE LA MATÈRIA SEGONS LA TEORIA CINETICOCORPUSCULAR

### 1. Sobre els estats de la matèria

|                                                                                 | Cert (C) o Fals (F) |
|---------------------------------------------------------------------------------|---------------------|
| Els sòlids mantenen la seva forma i volum.                                      |                     |
| Els gasos no conserven el seu volum.                                            |                     |
| Els gasos són incompressibles.                                                  |                     |
| Els líquids conserven sempre el mateix volum.                                   |                     |
| Els líquids i els sòlids són incompressibles.                                   |                     |
| Els gasos i els líquids s'adapten a la forma del recipient, però els sòlids no. |                     |
| Els líquids ocupen tot el volum disponible.                                     |                     |
| Els gasos i els líquids són compressibles, però els sòlids no.                  |                     |

### 2. Els sòlids i les seves partícules

|                                                                                                                            | Cert (C) o Fals (F) |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------|
| Els sòlids no es poden comprimir perquè les seves partícules no deixen espai entre elles.                                  |                     |
| Les partícules dels sòlids no es mouen, per això els sòlids mantenen la seva forma.                                        |                     |
| La distància que separa les partícules d'un sòlid es pot reduir si s'hi aplica la força suficient.                         |                     |
| Si les partícules poguessin canviar de posició, aleshores l'objecte no seria un sòlid i no podria conservar la seva forma. |                     |
| La força d'atracció entre les partícules impedeix que es desordenin i canviïn de posició.                                  |                     |
| La vibració de les partícules d'un sòlid les manté separades a una distància determinada.                                  |                     |



### 3. Els líquids i les seves partícules

|                                                                                                                                      | Cert (C) o Fals (F) |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------|
| Els líquids no mantenen la forma perquè les seves partícules no es mantenen ordenades en una posició fixa.                           |                     |
| La distància a la qual es troben les partícules d'un líquid es pot reduir si s'hi aplica la força suficient.                         |                     |
| Encara que estiguin sotmeses a una força d'atracció entre elles, les partícules d'un líquid varien les seves posicions continuament. |                     |
| Les partícules dels líquids es desordenen i canvien de posició perquè no s'atrauen entre elles.                                      |                     |
| Els líquids no es poden comprimir perquè les seves partícules no es mouen.                                                           |                     |
| Els líquids no es poden comprimir perquè les seves partícules no deixen espai entre elles.                                           |                     |

### 4. Els gasos i les seves partícules

|                                                                                                               | Cert (C) o Fals (F) |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------|
| Les partícules d'un gas es desplacen lliurement en totes les direccions de l'espai.                           |                     |
| La mobilitat de les seves partícules és la causa que els gasos s'expandeixin i ocupin tot l'espai disponible. |                     |
| Els gasos es comprimeixen perquè les forces d'atracció entre les seves partícules són molt dèbils.            |                     |
| Encara que les partícules d'un gas es moguin lliurement, mai arriben a col·lidir entre elles.                 |                     |
| Les partícules dels gsos no es mantenen unides.                                                               |                     |
| Entre les partícules d'un gas no hi ha espais buits.                                                          |                     |