



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.	