

UNITAT 2: ESTATS DE LA MATÈRIA

NOM I COGNOMS:

DATA:

TEORIA CINETICOMOLECULAR

OBJECTIUS:

- Entendre la teoria cineticomolecular com un model de representació de la matèria per dins per entendre el que observem
- Deduir algunes propietats a partir d'aquesta teoria

ENLLAÇ D'INTERNET:

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciacion_interactiva_materia/curso/materiales/indice.htm

Segons la teoria cineticomolecular:

- 1- La matèria està formada per _____ que s'atreuen en major o menor intensitat.
- 2- Les partícules es mouen _____
- 3- La mobilitat de les partícules depèn de la _____

Dibuixa els estats físics segons la teoria cineticomolecular

SÒLID	LÍQUID	GASÓS
		

Completa la taula:

Estat físic	Forces d'atracció entre partícules	Proximitat de les partícules	Moviments	Característiques
Sòlid	Molt intenses			Forma: Volum: No es comprimeixen _____ es dilaten amb la calor

UNITAT 2: ESTATS DE LA MATÈRIA

NOM I COGNOMS:

DATA:

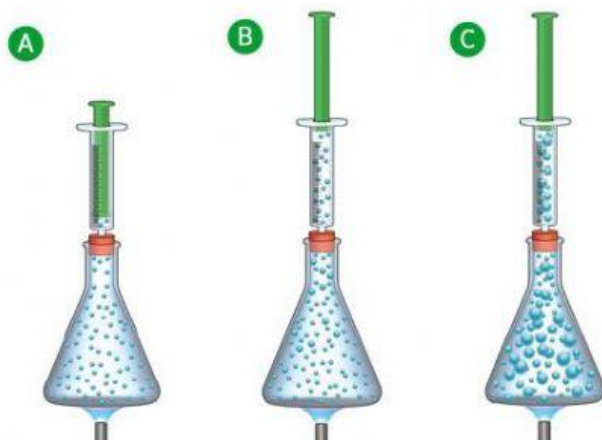
Estat físic	Forces d'atracció entre partícules	Proximitat de les partícules	Moviments	Característiques
Líquid			Es desplacen sense allunyar-se	Forma: Variable Volum: ___ es dilaten amb la calor <u>No</u> s'expandeixen
Gas		Molt allunyades (desordre)		Forma: ___ Volum: ___ es comprimeixen ___ s'expandeixen

QÜESTIONS:

- 1- Defineix fluid. Segons la definició quins són fluids?

- 2- Quins estats són compressibles? Raona segons la teoria cineticomolecular

Els dibuixos representen un gas tancat dins un recipient amb una xeringa connectada al matràs. Quan escalfem el gas, l'èmbol de la xeringa puja. Aplica la teoria cineticomolecular per explicar quina representació descriu millor el que ha passat en escalfar el gas.



- A. Gas en un matràs amb una xeringa connectada.
- B. Les molècules augmenten la velocitat, se separen i ocupen més espai.
- C. En escalfar el gas, les molècules es dilaten i ocupen més volum.