

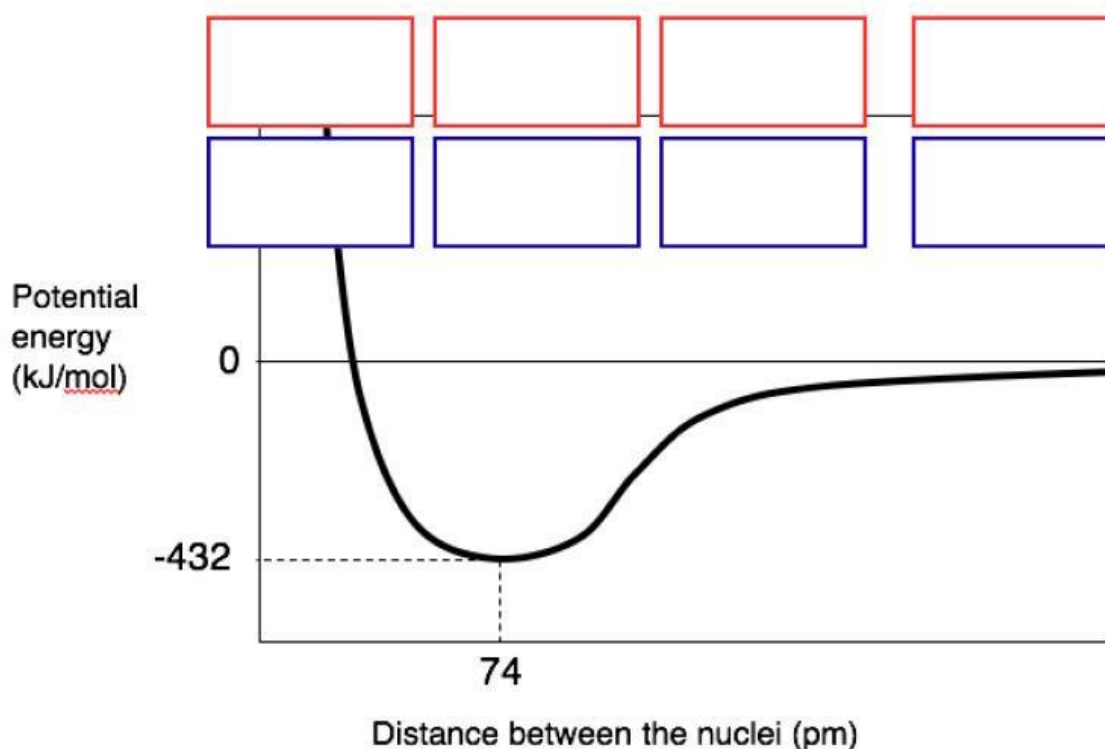
INTRODUCCIÓ A L'ENLLAÇ QUÍMIC



1. FIXA'T EN EL DIAGRAMA D'ENERGIA POTENCIAL DE L'HIDROGEN (H₂).

A) ARROSEGA I ORDENA ELS QUADRES DE L'ESQUERRA EN BASE A LES FORCES QUE TENEN LLOC I LA DISTÀNCIA D'ENLLAÇ.

		MÀXIMA ESTABILITAT	REPULSIÓ
		NO HI HA ATRACCIÓ	ATRACCIÓ



B) ENCERCLA LA FRASE QUE EXPRESA MILLOR EL CANVI D'ENERGIA POTENCIAL QUE TÉ LLOC QUAN ES FORMEN I TRENQUEN ENLLAÇOS EN UNA REACCIÓ QUÍMICA?

EL SISTEMA ABSORBEIX ENERGIA QUAN ES FORMEN I TRENQUEN ENLLAÇOS

EL SISTEMA ALLIBERA ENERGIA QUAN ES FORMEN I TRENQUEN ENLLAÇOS

EL SISTEMA ABSORBEIX ENERGIA QUAN ES TRENQUEN ENLLAÇOS I ALLIBERA ENERGIA QUAN ES FORMEN

EL SISTEMA ALLIBERA ENERGIA QUAN ES TRENQUEN ENLLAÇOS I ABSORBEIX ENERGIA QUAN ES FORMEN

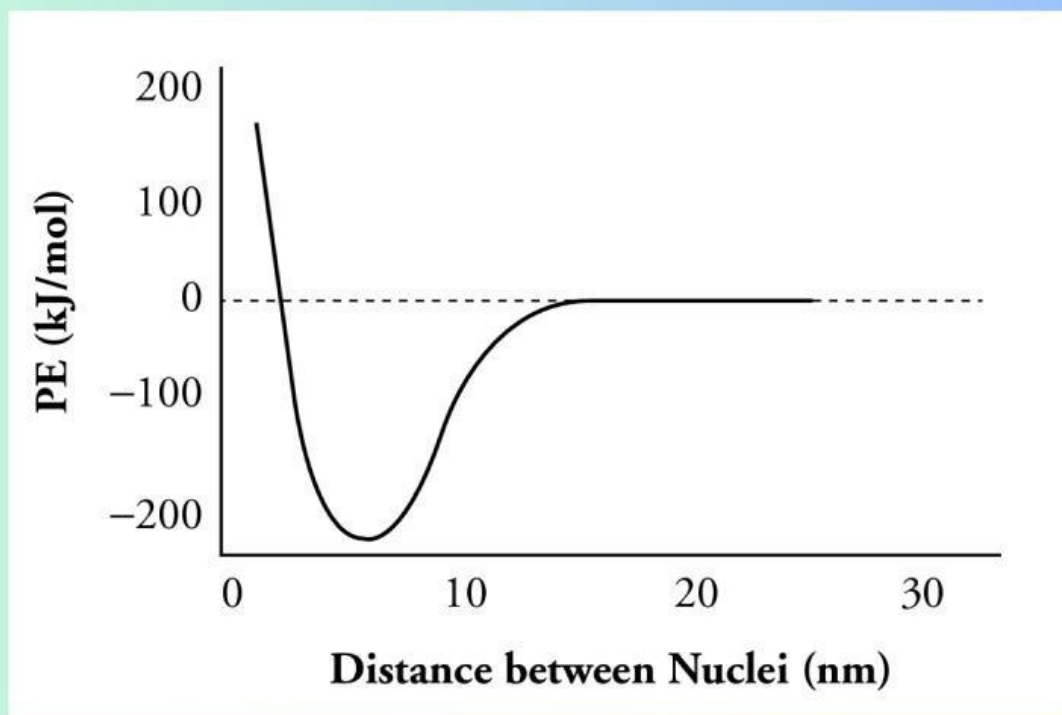
INTRODUCCIÓ A L'ENLLAÇ QUÍMIC

2. PER A CADA FRASE, INDICA SI CORRESPON AL TRENCAMENT O A LA FORMACIÓ D'UN ENLLAÇ QUÍMIC.

	TRENCAMENT	FORMACIÓ
L'ESTABILITAT DE SISTEMA AUGMENTA		
S'ALLIBERA ENERGIA (EXOTÈRMIC)		
$\text{CL} + \text{CL} \rightarrow \text{CL}_2$		
S'ABSORBEIX ENERGIA (ENDOTÈRMIC)		
$\text{N}_2 \rightarrow \text{N} + \text{N}$		
L'ESTABILITAT DEL SISTEMA DISMINUEIX		

INTRODUCCIÓ A L'ENLLAÇ QUÍMIC

3. OBSERVA EL SEGÜENT DIAGRAMA D'ENERGIA POTENCIAL I RESPON.



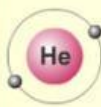
A) QUINA ÉS LA LONGITUD MITJANA D'ENLLAÇ PER AL SISTEMA D'ÀTOMS REPRESENTAT?

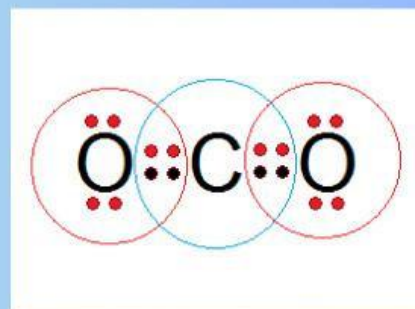
B) SI ELS ÀTOMS ES TROBESSIN A LA SEVA LONGITUD D'ENLLAÇ MÉS ESTABLE, QUANTA ENERGIA APROXIMADA SERIA NECESSÀRIA PER SEPARAR COMPLETAMENT UN MOL DE PARELLES D'ÀTOMS?

C) QUANTA ENERGIA S'ALLIBERARIA SI ELS ÀTOMS FORMESSIN ENLLAÇOS PER DONAR LLOC A UN MOL DE D'ÀTOMS ENLLAÇATS?

INTRODUCCIÓ A L'ENLLAÇ QUÍMIC

3. ELS ÀTOMS ALCANCEN L'ESTABILITAT QUAN ES COMBINEI I ADQUIREIXEN LA CONFIGURACIÓ DELS ELS QUALS TENEN ELECTRONS DE VALÈNCIA, EXCEPTE L'HELI (EN TÉ). AIXÒ S'ANOMENA

2 He 4,00 Helio 	10 Ne 20,18 Neón 	18 Ar 39,95 Argón 	36 Kr 83,80 Cripton 	54 Xe 131,29 Xenón 	86 Rn (222) Radón 
--	---	--	--	---	--



4. UNEIX AMB FLETXES ELS TIPUS D'ELEMENT, TIPUS D'ENLLAÇ I SUBSTÀNCIES.

ELEMENT	TIPUS D'ENLLAÇ	SUBSTÀNCIA
NO METALL + NO METALL	IÒNIC	 ALUMINI (AL)
NO METALL + METALL	METÀL·LIC	 DIÒXID DE SILICI (SiO ₂)
METALL + METALL	COVALENT	 FLUORITA (CaF ₂)