

PAU QUÍMICA
 Anàlisi de continguts dels darrers anys
 (Institut Pere Vives Vich)

Tema	Freqüència i tendència	Detalls
Càlculs sobre equilibris	9 +	K_C , K_P , le Chatelier, èsters
Entalpia lliure i espontaneïtat	8 +	S, H, G, T, constant d'equilibri
Qüestions configuració electrònica i enllaç	8 +	grups, energia ionització, compostos
Geometria i polaritat de molècules	8 +	estructures de Lewis, estat físic
Igualar redox i estequiometria	7 +	ió-electró, oxidant, reductor
Pràctica de preparació de solucions	7 =	molaritat, %, d, perills del H_2SO_4
Càlcul de precipitació	6 +	K_{PS} , Q_{PS} , ió comú, redissolució
Pictogrames	6 =	
Qüestions de termodinàmica	5 +	le Chatelier
Entalpia i estequiometria	5 +	orgànica, combustió, formació
Qüestions de cinètica	4 =	catalitzadors
pH d'un àcid o base feble	4 =	
Producte de solubilitat	4 =	K_{PS} , ió comú
Piles i estequiometria	4 =	f.e.m., ànode, càtode
Estequiometria sola	4 -	limitant, gasos, combustió, mescles
Qüestions redox	3 +	
Pràctica de muntatge d'una pila	3 +	f.e.m., ànode, càtode
Pràctica d'una valoració	3 +	
Pressió parcial en mescles de gasos	3 =	
Neutralització i estequiometria	3 =	
pH de mescles d'àcid i base forts	3 =	
pH de mescles d'àcid i base fort/feble	3 =	le Chatelier
pH de la hidròlisi d'una sal	3 =	
Electròlisi i estequiometria	3 =	
Qüestions de solubilitat	2 =	le Chatelier, ió comú, redissolució
Anàlisi quantitatiu orgànic	2 -	anomenar compost, isòmers
Pràctica de separació de substàncies	2 -	
Energia de fotons	2 -	freqüència, longitud d'ona, nivells
Qüestions de canvi d'estat	1 +	
Medi ambient i pH	1 +	pluja àcida
Solubilitat sal amb gràfica	1 +	
Pràctica separació d'un precipitat	1 =	filtrat, rentat, assecat
Energia interna i estequiometria	1 -	
Solubilitat d'un àcid i valoració	1 -	
Qüestions àcid-base	1 -	
Igualar una reacció redox sola	1 -	ió-electró
Ordenar àcids, sals i bases segons pH	1 -	