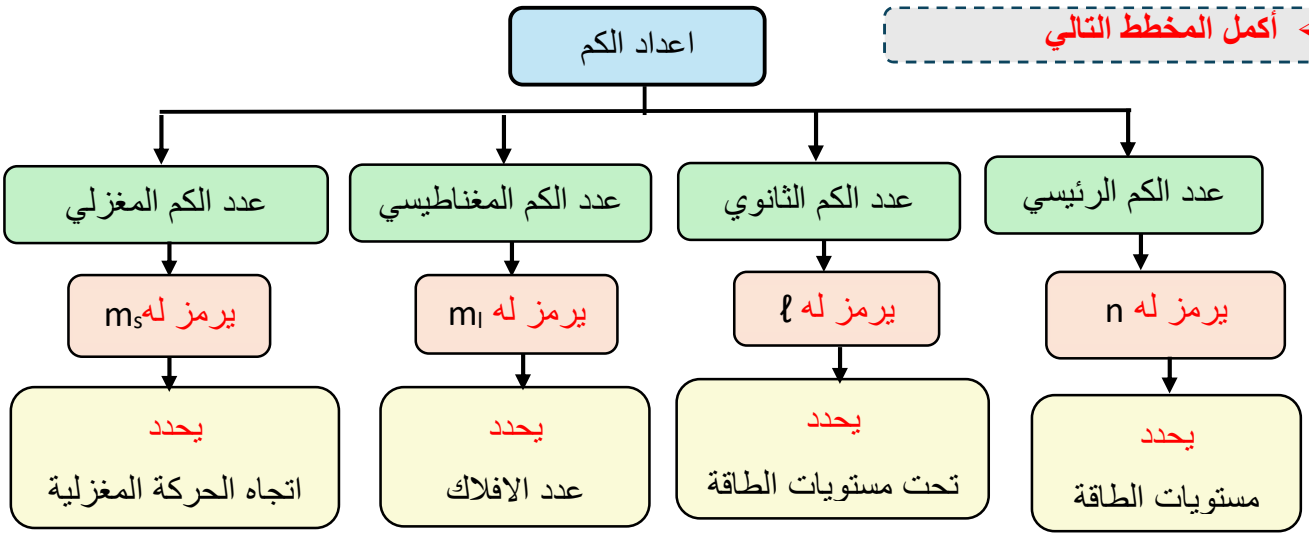
أكمل المخطط التالي



قارن بين

	3S	2P
n	3	2
ℓ	صفر S=0	(1) P=1
عدد الافلاك	↿⇂ 1	↿⇂ ↿⇂ ↿⇂ 3
السعة القصوى للإلكترونات	(2)	(6)

	5F	4d
قيمة ℓ الثانوي	3	2
عدد الافلاك	7	5
أقصى عدد الالكترونات تسع له	14	10

أكمل الجدول الآتي

	عدد الكم الرئيسي	عدد الكم المغزلي
الرمز	n	m_s
	3d	4F
عدد الافلاك	5	7
	المستوى الرئيسي الثاني $n^2=2^2=4$ 2	المستوى الرئيسي الثالث $n^2=3^2=9$ 3
عدد الافلاك	4	9

➢ أكتب المصطلح العلمي صـ52

❖ ميل ذرات العناصر لجذب إلكترونات عندما تكون مرتبطة كيميائياً بذرات أخرى. (السالبية الكهربائية)

➢ أكمل العبارات التالية صـ 52

❖ تقل السالبية الكهربائية كلما اتجهنا نحو الأسفل في المجموعة.

❖ تزيد السالبية الكهربائية كلما تحركنا من اليسار لليمين في الدورة.

❖ أكبر العناصر سالبية كهربائية هو F فلور واقلها هو CS السيزيوم.

❖ أكبر المجموعات سالبية كهربائية هي 7A أو np^5 أو الهالوجينات وأقلها 1A أو ns^1 أو الفلزات القلوية.

➢ علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً صـ 52

❖ تقل السالبية الكهربائية كلما تحركنا للأسفل في المجموعة.

- لأن الحجم الذري يزيد وقوة جذب النواة للإلكترونات الخارجية تقل.

❖ تزيد السالبية الكهربائية كلما اتجهنا من اليسار لليمين في الدورة.

- لأن الحجم الذري يقل وقوة جذب النواة للإلكترونات الخارجية تزيد.

➢ أختر الإجابة الصحيحة علمياً

❖ أعلى العناصر سالبية كهربائية في الجدول الدوري ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ:

☐ $3P^5$ ■ $2P^5$ $_9F: 1s^2,2s^2,2p^6$ ☐ $5P^5$ ☐ $4P^5$

❖ أقل العناصر سالبية كهربائية المجموعة التي تنتهي ترتيبها الإلكتروني بـ:

المجموعة الاولى

☐ nP^1 ☐ nP^2 ■ ns^1 ☐ ns^2

❖ أعلى العناصر طاقة تأين هو:

الأكبر عدد ذري

☐ $_{11}Na$ ☐ $_{13}AL$ ☐ $_{12}mg$ ■ $_{14}Si$

❖ اقل العناصر نصف قطر ذري هو:

الأكبر عدد ذري

■ $_{17}CL$ ☐ $_{14}Si$ ☐ $_{15}P$ ☐ $_{12}mg$

❖ العنصر الأقل سالبية كهربائية من الاتي هو:

☐ $_{11}Na$ ☐ $_9F$ ☐ $_{17}CL$ ■ $_{55}CS$

❖ في الدورة الواحدة لديك شكل يمثل رسم بياني أي العبارات غير صحيحة:

☐ عدد المستويات الرئيسة ثابتة. ☐ شحنة النواة تزيد.

■ يقل قوة جذب النواة للإلكترون. ☐ يزيد كل عنصر عن سابقة بإلكترون واحد.